ಹಲೋ ನಾನು ಡಾ ರಮೇಶ್ ರಾಮಪಾಣಿಕರ್, ನಾನು ಕಾನ್ಪುರದ ಇಂಡಿಯನ್ ಇನ್‌ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟ್ ಆಫ್ ಟೆಕ್ನಾಲಜಿಯಲ್ಲಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದಲ್ಲಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಸಹಾಯಕ ಪ್ರಾಧ್ಯಾಪಕನಾಗಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾನು 12 ನೇ ತರಗತಿ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳಿಗೆ ಎನ್‌ಸಿಆರ್‌ಟಿಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಪುಸ್ತಕದ ಘಟಕ 10 ರಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಭಾಗಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಧ್ಯಾಯವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಹಾಲೋ ಅರ್ಹೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಒಂದು ವರ್ಗವಾಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ಬಹು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬಹು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂದೇ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸೇರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ಆದರ್ಶ ಹೆಸರುಗಳು ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಹಾಲೋ ಅರೇನ್‌ಗಳು ಆದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಹಾಲೊಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳಂತೆ ಆದರೆ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆಗೆ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹಾಲೊ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ, ನಾವು ಹೆಸರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸರಳ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳಿಂದ ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳಲು ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಾವು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ. ತದನಂತರ ಮನುಕುಲಕ್ಕೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿರುವ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಅಥವಾ ಈಗ ಸ್ವಾಭಾವಿಕವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿವೆ . ಸರಳವಾದ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯದ ಮೂಲಕ ಟೊಳ್ಳಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಹೈಲೈಟ್ ಮಾಡಿ, ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸುವ ತಾಪಮಾನವು rx ಆಗಿದ್ದು, ನಿಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ r ಎಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು x ಎಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಐದನೇ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೋಡುವುದಿಲ್ಲ, ಇದು ಗುಂಪಿನ 17 ಅಂಶ ಅಸ್ಟಾಟೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಐದನೇ ಪರಮಾಣು ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಂಡುಬರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಂದ ನಾವು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಹಾಲೋ ಅರ್ರೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಆರ್ಕ್ಸ್‌ನಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ar ಆರಿಲ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು x ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ x ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಂತೆಯೇ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ನಡುವೆ ಸರಳವಾಗಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ಸಾಧ್ಯವಿರುವ ಸರಳ ವಿಧಾನಗಳಿಂದ ಉತ್ತಮ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು sp3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಡಬಲ್ ಅಥವಾ ಮಲ್ಟಿಪಲ್ ಅಥವಾ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳ ಭಾಗವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ p3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುವ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಥವಾ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡಲು ಎಸ್‌ಪಿಗೆ ಜೋಡಿಸಬೇಕು ಆದರೆ ಆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಥವಾ ಹಾಲೋ ಅರಾ n ಅವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕ್ರಮದ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ವರ್ಗೀಕರಣಗಳು ಮತ್ತು ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಮುಂಬರುವ ಸ್ಲೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮುಂದೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುಗಳು ಎಂದು ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ತಿಳಿಯದೆ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಮತ್ತು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರಲ್ಲದವರು ಈ ಅಣುಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅನ್ವಯಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಳಗಿನ ಸದಸ್ಯರು ದ್ರುವಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ದ್ರಾವಕಗಳಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಕರಗಬಲ್ಲವು. ಇತರ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅವು ಅಯಾನಿಕ್ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾದ ದ್ರಾವಕಗಳು ಮತ್ತು ಹಾಲೋಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಧ್ರುವೇತರ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕರಗಿಸಲು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ದ್ರಾವಕಗಳಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅವು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಯಸಿದಾಗ ಅನೇಕ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಆರಂಭಿಕ ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಆರ್ಗನೊ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಹಾಲೊಆಲ್ಕೇನ್ಸ್‌ಳು ಅಥವಾ ಹಾಲೊ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಕಾಂಪ್ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆರ್ಗನೊಹಾಲೋಜೆನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ . ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಆರ್ಗನೊಹಾಲೊ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನೀವು ಈ ಕಾಂಡಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಲಾದ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದು ಕ್ಲೋರಂಫೆನಿಕೋಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಜೀವಕವಾಗಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವು ಪ್ರತಿಜೀವಕವಾಗಿದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಆಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್ ಮೂಲಕ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ಇದು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ವಿರೋಧಿ ಗುಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ವೇರಿಯೋಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಸೋಂಕಿನ ವಿರುದ್ಧ ಬಳಸಬಹುದು ನಮಗೆ ರೋಗಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತ ಕ್ಲೋರಂಫೆನಿಕೋಲ್ ಅನ್ನು ಟೈಫಾಯಿಡ್ ವಿರುದ್ಧ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ಲೇಗ್ ವಿರುದ್ಧವೂ ಒಳ್ಳೆಯದು, ಆದರೆ ಇದು ಟೈಫಾಯಿಡ್ ವಿರುದ್ಧ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರಿನ್

ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಹ ನೀವು ಕಾಣಬಹುದು. sp3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ನನ್ನಲ್ಲಿರುವ ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಥೈರಾಕ್ಸಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಥೈರಾಕ್ಸಿನ್ ಪ್ರೊ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಅಲ್ಲ, ಇದು ನಾಲ್ಕು ಅಯೋಡಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಅಯೋಡಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಈಗ ಸಕ್ರಿಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಯೋಡಿನ್ ಪರಮಾಣು ಅದರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಟ್ರೈ ಅಯೋಡೋ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು ಅದು ಸಕ್ರಿಯ ಮತ್ತು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಿಣ್ವವು ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದರ ಕೊರತೆಯಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ಮೌಖಿಕವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಔಷಧಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪಾಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಆರೊಮ್ಯಾಟ್ಸ್ ಜೋಡಿಸಲಾದ ನಾಲ್ಕು ಅಯೋಡಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೋರಿಸಲು ಇದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಐಸಿ ರಿಂಗ್ ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಕ್ಲೋರೊಕ್ವಿನ್ ಇದನ್ನು ಮಲೇರಿಯಾ ವಿರುದ್ಧ ಔಷಧಿಯಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಮಲೇರಿಯಾದಿಂದ ಪ್ರಭಾವಿತವಾಗದಂತೆ ತಡೆಯಲು ಮುಂಚಿತವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು. ಔಷಧವಾಗಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಆದರೆ ನೀವು ನೋಡುವಂತೆ ಇದು ಎರಡು ಉಂಗುರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಉಂಗುರಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಲೋ ಅರೇಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಿದ ಮೊದಲ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಅವುಗಳು ಗ್ರಹಿಸಲು ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತವೆ ಆದರೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿರುವ ನಾಲ್ಕನೇ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಕೇವಲ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಇಂಗಾಲವು ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎರಡನೆಯದನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಹ್ಯಾಲೋಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರೋಗಿಗಳಿಗೆ ಶಸ್ತ್ರಚಿಕಿತ್ಸೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಮೊದಲು ಇದನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಒಬ್ಬ ವ್ಯಕ್ತಿಯು ಅನುಭವಿಸಬೇಕಾದ ನೋವು ಅಥವಾ ವೈದ್ಯಕೀಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಅನುಭವಿಸದಂತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನಾತ್ಮಕ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯು ಸಾಕಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳು ಸಹ ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ಸಾಕಷ್ಟು ಇವೆ ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ . ಆರ್ಗನೊ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಬಳಸಲು , ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಹಳ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಕುಸಿಯುತ್ತವೆ ಎಂಬ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಂಶವನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು , ಅಂದರೆ ಅದು ಪರಿಸರಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ಸಾಕಷ್ಟು ಸಮಯ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ವಿಘಟಿತ ಅಥವಾ ಕೊಳೆತ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅವು ಪರಿಸರದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಅವು ಜೀವಂತ ಜೀವಿಗಳಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳಿಗಾಗಿ ಪರಿಚಯಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳನ್ನು ಇಂದು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ . ಅವುಗಳ ಬಳಕೆಯನ್ನು ಮಿತಿಗೊಳಿಸಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತಾರೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಪರಿಸರಕ್ಕೆ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಡಿ ಪಡೆಯಲು ಕಾರಣಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ನಿಧಾನವಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿರುವ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕೊಳೆಯುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನಗಳಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಕೊಳೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ದೀರ್ಘಕಾಲ ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮಾಡಬಹುದಾದ ಮುಂದಿನ ಕೆಲಸವೆಂದರೆ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಇದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಕಂಡಾಗಲೆಲ್ಲಾ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ನಮ್ಮ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಉತ್ತಮ ಆಹ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ವರ್ಗೀಕರಣವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದಾಗ ನೀವು ಮೊದಲು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವ ಈಥೇನ್ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು x ನಿಂದ ಮೊನೊ ಹಾಲೊ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿದೆ, ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಥವಾ ಅಯೋಡಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ t ಅವನದು ಮೊನೊ ಹಾಲೊಆಲ್ಕೇನ್ ಒಂದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಅದಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಡೈಹಾಲೋಲ್ಕೇನ್ ನಾನು ಈಥೇನ್‌ನ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ತಲಾ ಒಂದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡೈಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಡೈ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಹೆಸರು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಅನುರೂಪವಾಗಿರುವ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ಟ್ರೈಹಾಲೋಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಧಾರಿತ ಅಣುವಿನ ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಮೂರು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ , ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿಯೂ ವರ್ಗೀಕರಣವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊನೊ ಹ್ಯಾಲೊ ಅರೆನ್ ಕೇವಲ ಒಂದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ಎರಡು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಟ್ರೈಹಲೋರಿನ್ ಇರುವಾಗ ಡೈಹೈಲೋರಿಂಗ್ ಆಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು x ಅನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಒಂದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಇನ್ನೊಂದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮೂರನೆಯದು ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ತಿಳಿದಿರುವ ನಂತರ ನಾವು ಮುಂದೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸಿದ ನಂತರ, ಮುಂದಿನ ಕೆಲಸವೆಂದರೆ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡುವುದು ಮತ್ತು ಈ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಅಣುವಿಗೆ ನಿಖರವಾಗಿ ಎಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡುವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೆಂದರೆ sp3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಎಲ್ಲಾ ಸರಳ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸೇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ಅವು rx ಎಂದು ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಣುವಿನೊಳಗೆ ಯಾವುದೇ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಎಂದು ಒದಗಿಸಿದ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು c nh 2 n ಜೊತೆಗೆ 1 x ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯದಿಂದ ಪಡೆಯಲಾಗಿದೆ, ಅದು cnh ಆಗಿರುತ್ತದೆ 2 n ಪ್ಲಸ್ 2

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಥವಾ ಹ್ಯಾಲೋಮೀಥೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದೇನೆ. n x ಈಗ ನಾನು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಬೇಕೆಂದು ನಾನು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಿ ಪರಮಾಣು ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಾವು ಇದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹ್ಯಾಲೋಮಿಥೇನ್ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಾನು ಬಹುತೇಕ ಒಂದೇ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಮೂರನೇ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಈಗ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಹಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು.
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಈ ವರ್ಗೀಕರಣಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಪರ್ಯಾಯಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಟೊಳ್ಳಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಎಂದರೆ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಒಂದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇದ್ದಾಗ ನಾವು ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇರುವಾಗ ಅವುಗಳನ್ನು ದ್ವಿತೀಯಕ ಮತ್ತು ಮೂರು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇದ್ದಾಗ ತೃತೀಯ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯಕವನ್ನು ಬರೆಯಲು ಇಷ್ಟಪಡದಿದ್ದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಕೇತವು ಸರಳ ಸಂಕೇತವಾಗಿದೆ. ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ತೃತೀಯವು ಮೇಲಿನ ಪದವಿ ಚಿಹ್ನೆಯೊಂದಿಗೆ ಒಂದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದನ್ನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಎಂದು ಓದಬಾರದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಎಂದು ಓದಬಾರದು ಮತ್ತು ಬದಲಿಗೆ ನೀವು ಪದವಿಯೊಂದಿಗೆ ಒಂದಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ ಜನರನ್ನು ನಾನು ಆಗಾಗ್ಗೆ ನೋಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಹೇಳಿದಾಗಲೂ ಅವರನ್ನು ಕರೆಯುವುದು ಸರಿಯಾದ ಮಾರ್ಗವಲ್ಲ. ಇವುಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ, ನಾವು ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಆಲೀಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುವಂತೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಸಿ ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ h2
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ, ನಾನು ಹೈಲೈಟ್ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ch2 ಗುಂಪು ಇದನ್ನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು x ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್ ವರ್ಗದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು sp3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದೇ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎರಡು ಬಂಧದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಲ್ಲೆಲಿಕ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ಸ್ ಅಥವಾ ಅಲೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹಾಲೈಡ್ಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅಂತಹ ಮೂರು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ರೇಖೀಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch ಎರಡು ಮತ್ತು x ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಾನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಅದು ಹಾಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಕಾರ್ಬನ್ ರಿಂಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ರಿಂಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾನು ಡಬಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಂತರ ತಕ್ಷಣವೇ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ಅಲೀಲಿಕ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಬಳಿ ಎ ಸೈಕ್ಲೋಪೆಂಟೇನ್ ರಿಂಗ್ ಆದರೆ ಈಗ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ch2 ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಹೊರಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅಲೆಲಿಕ್ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲೆಲಿಕ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವರ್ಗಗಳಾಗಿವೆ. ಒಂದು x ನಂತರ ಮತ್ತೊಂದು ch2 ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಒಂದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಲೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಒಂದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮಾತ್ರ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದ್ವಿತೀಯ ಅಲೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆದರೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಲೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಆಲೀಲ್ ಮುಖ್ಯಾಂಶಗಳಿಗೆ ವರ್ಗೀಕರಣಗಳಾಗಿವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ, ಈಗ ಇತರ ವರ್ಗವು ಬೆನ್ಸಿಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವು ನಿಖರವಾಗಿರಲು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ

ಒಂದು ಫೀನೈಲ್ ಉಂಗುರಕ್ಕೆ ಸೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಥವಾ ಬೆಂಜೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ch2 ಮತ್ತು x ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು r ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ, ಅದು r ಗುಂಪು ಕೂಡ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿರಬಹುದು ರಿಂಗ್ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ರಿಂಗ್ ಎರಡು ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಎರಡನೇ ರಿಬ್ಬನ್ ಸೆಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಆರ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಫಿನೈಲ್ ರಿಂಗ್ ಇದ್ದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಈಗ ಈ ಎರಡು ಆರ್ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅಥವಾ ಎರಡರಲ್ಲಿ ತೃತೀಯ ಬೆಂಜೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಆಗಿರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಇನ್ನೂ ಬೆಂಜಾಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅವು ತೃತೀಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಯಾವುದೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಲಗತ್ತಿಸಿಲ್ಲ, ಈಗ ನಾವು ಮುಂದೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ . sp2 cx ಬಂಧಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವು sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ, ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಹಾಲೊ ಆರ್ಹೆನ್ಸ್ ಅಥವಾ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಅಟ್ಯಾಕ್ ಆಗಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಹೇಳುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ . ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡಲು ಎಸ್ಪಿಗೆ ಕಳುಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಎಸ್ಪಿ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಲ್ಲಿ ವಿನೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ನಾನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ವಿನೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ಅವು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಅವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಇರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಆರಿಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ. ಸಹಜವಾಗಿ sp2 ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ, ಅದು ನ್ಯಾಫ್ಥಲೀನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಬೇರೆ ಯಾವುದೇ ಉನ್ನತ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಉಂಗುರಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಆರಿಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ವರ್ಗೀಕರಿಸಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದ ನಂತರ ನಾವು ಅವರಿಗೆ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆಸರನ್ನು ಕರೆಯಲು ಬಯಸಿದಾಗ ತಕ್ಷಣವೇ ಹೆಸರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ರಚನೆಯು ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಮಕರಣದ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ. ನಾಮಕರಣ ಎಂಬ ಪದವನ್ನು iupsc ನಿಂದ ನೀಡಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಅಂತರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಒಕ್ಕೂಟವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ iupac ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಒಕ್ಕೂಟವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ವರ್ಗದಿಂದ ಹೇಗೆ ನೋಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಚರ್ಚಿಸಬೇಕು ಎಂಬುದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಿಯಮಗಳ ಗುಂಪನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ. ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವ ಜನರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರ ಮುಖ್ಯ ಮಾನದಂಡವೆಂದರೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಬಹುದಾದ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸೂಚಿಸುವ ಅಥವಾ ನಾನು ಹೇಳುತ್ತಿರುವ ಹೆಸರು ತಕ್ಷಣವೇ ಹೆಸರನ್ನು ಕೇಳುವ ವ್ಯಕ್ತಿ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಾಸಾಯನಿಕ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಂದು ನೋಡುವ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಐಯುಪಾಕ್ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಆದರೆ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಸ್ಥಾಪಿತವಾಗಿವೆ, ಅವು ಐಯುಗೆ ಮುಂಚೆಯೇ ತಿಳಿದಿದ್ದವು ps ಅದರ ಪಾತ್ರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಅವುಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳು ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಜನರು ಅವುಗಳನ್ನು ದಶಕಗಳಿಂದ ಬಳಕೆಯಲ್ಲಿದ್ದ ಹೆಸರಿನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳೊಂದಿಗೆ ತಕ್ಷಣವೇ ಗುರುತಿಸುತ್ತಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು iupac ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಅವರು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕಾಗಿ iupac ಹೆಸರನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ iupac ಹೆಸರನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಅಂಕಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೊದಲ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು iupac ನಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ನಾಮಕರಣದಂತೆಯೇ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನಾವು ಮೊದಲು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಉದ್ದವಾದ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ನೇರವಾದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದ್ದು, ಅದರಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆಗಳಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಒಂದು ತುದಿಯಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ನಂಬರ್ ಒನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬ್ರೋಮೋ-ಬದಲಿ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಐಯೋಪ್‌ಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಒಂದು ಬ್ರೋಮೊಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿರಲಿ ಅಂದರೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಸರಪಳಿಯ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಈಗ ಮತ್ತೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು

ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೊಂದಿದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರೊಪೆಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಎನ್-ಪ್ರೊಪಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿರುವ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಹೆಸರನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಾಣಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿರುವ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಗಳು ಎಲ್ಲಾ iupac ಹೆಸರುಗಳು ಮತ್ತು ನೀಲಿ ಹೆಸರುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು a ನಿಮಗೆ ಯುಪಿಸಿ ಹೆಸರುಗಳು ತಿಳಿದಿರುವುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಐಯುಪಿಎಸ್ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಮರ್ಥರಾಗಿರುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ನೀವು ಅವರ ಬಗ್ಗೆ ಕೇಳಿಲ್ಲ ಆದರೆ iupac ಹೆಸರುಗಳು ನಾವು ಮೊದಲ ಬಾರಿಗೆ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದರೂ ಸಹ ನಾವು ಅಣುವಿಗೆ ನೀಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಅಭ್ಯಾಸ ಮಾಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಅಣುವಿಗೆ ನೀಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಬಾರಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬದಲಿಗೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಪಳಿಯ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿಲ್ಲ ಅದು ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಒಂದು ಬದಿಯಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕೇವಲ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ iupac ಹೆಸರು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೊಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿದೆ, ನೀವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಇನ್ನಷ್ಟು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮಧ್ಯದ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಎಂಬುದು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮಧ್ಯದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವಾಗ ಈಗ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಇದು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಹೋಲಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನಂತೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡರ ಪರ್ಯಾಯವು ಮಧ್ಯದ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿನಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಯೋಡೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಅದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಸಾರ್ವತ್ರಿಕವಾಗಿ ಈ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರನ್ನು ನೀಡಲು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ iupac ಹೆಸರು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಅಣುವಿಗೆ ನೀಡಬಹುದಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ನೋಡೋಣ e ಅಣು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅಯೋಡೈಡ್ ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು i ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಉದ್ದವಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಮಾಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವ ಮಾರ್ಗದಲ್ಲಿ ಹೋದರೂ ಪರವಾಗಿಲ್ಲ ನೀವು ಇದರಲ್ಲಿ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಇದು ಅಥವಾ ಇದನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೋಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಒಂದು ಅಯೋಡೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದರ ನಡುವೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಬದಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾನು ಹೋಗಲು ಬಯಸುವ ಸರಪಳಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸಿದರೆ ನಾನು i ch2 ch ch3 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ch3 ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ಅಕಾರಾದಿ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ವರ್ಣಮಾಲೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಸರನ್ನು ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಸರಿಸಿ, ಅದು ಬದಲಿಯಾಗಿರಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಯೋಡಿನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಅಯೋಡೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕೇವಲ ಇವೆ ಮೂರು ಸರಪಳಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಳಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನನಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಇದೆ, ಇದು ನೇರವಾಗಿ ಮುಂದಕ್ಕೆ ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದ್ದು, ಇದನ್ನು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಯಾವ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಪರವಾಗಿಲ್ಲ ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಆದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸರಪಳಿಗೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಲಗತ್ತಿಸಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದ ತಕ್ಷಣ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಮೊದಲನೆಯದಾಗಿ ನೀವು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಬೇಕು . ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಅದರ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು n-ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಈ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನೋಡಿದರೆ ಈ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ. iupac ಹೆಸರುಗಳು ಟೊಳ್ಳಾದ ಆಲ್ಕೆನ್‌ಗಳಂತೆ ಕಾಣುತ್ತವೆ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರುಗಳು ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಹಾಲೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಸರುಗಳು ಸಹ ಮೋರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳೊಂದಿಗೆ ಇ ಸಾಮ್ಯತೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಎನ್-ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಎಲ್ಲಾ ಇತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳಿಂದ ವಂಶಾವಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಬಳಸುತ್ತಾರೆ . ಆದರೆ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಅವುಗಳನ್ನು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ಬಯಸುತ್ತಾರೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರ ಹೆಸರುಗಳು ಸರಿಯಾಗಿ ಕೇಳುವ ಪ್ರತಿಯೊಬ್ಬರಿಗೂ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅಲ್ಲ ಮೊದಲನೆಯದಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಇದನ್ನು ಮೂಲದಿಂದ ಅಥವಾ ಈ ತುದಿಯಿಂದ ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಎಡಭಾಗದಿಂದ ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಮೂರನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಬದಿಯಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು tw ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಇಲ್ಲಿಂದ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಸರಪಳಿಗಳು ಎರಡು ಇರುವುದರಿಂದ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರೊಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕ್ಲೋರೋ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅದರ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ s ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಉಹ್ ಇಲ್ಲಿ ಬ್ಯುಟೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ದ್ವಿತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಅದರ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿನಲ್ಲಿ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರನೆಯದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಒಂದು ಕ್ಲೋರೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು iupac ಹೆಸರು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆಗಳಿಲ್ಲ ಎಂದು ಊಹಿಸಿ ಈಗ ಈ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೊನೆಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾಂ ಪೌಂಡ್ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಮೂರು ch3s ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಇದು ತೃತೀಯ ಆಹ್ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವು ಈಗಾಗಲೇ ಮೂರು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ಸರಿಯಾಗಿ upsc ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ನಾವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಉದ್ದವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು cl ಮತ್ತು ch3 ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ch3 AC ಇರುವುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಪರಿಗಣಿಸಿ ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಅಂಟಿಕೊಂಡಿರುವ ch3 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ಏಕೆಂದರೆ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯು ಕೇವಲ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಾಗಿದ್ದು ಅದು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮಧ್ಯದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಮತ್ತು ಅದೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೆಸರಿಸುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕ್ಲೋರೋ ಮತ್ತು ಮೀ ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ. etal ಬದಲಿ ಈಗ ಯಾವುದನ್ನು ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸಲು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಕ್ಲೋರೋ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರೋ ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಅನುಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಮೊದಲು ಬರುವ c ಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಎರಡನೆಯದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು m ಮತ್ತು ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಈ ಬದಲಿಗಳು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಸರುಗಳು ಇರಬೇಕು ಕಡಿಮೆ ಸಂಭವನೀಯ ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಈಗ ನಾನು ಇತರ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಲ್ಲಿಯೇ ಬಿಟ್ಟಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮುಂದೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಎಥಿನ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಈಥೈನ್ ತಿನ್ನುವುದು ch2 ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch2 ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ ಈಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಕ್ಲೋರೋ ಈಥೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ವಿನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ವಿನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ಯಾವುದೇ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರಣವಿಲ್ಲ. ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ವಿನೈಲ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ವಿನೈಲ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲ್ಲರೂ pvc ಪಾಲಿವಿನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು h ಎಂಬುದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮಾನ್ಯವನ್ನು ಪಾಲಿಮರೈಸ್ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಪಡೆದ ಪಾಲಿಮರ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಕ್ಲೋರೊ 18

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಈಥೀನ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನನಗೆ ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಇದೆ ಇದು ನಾವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಲೈಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಐಯುಪಾಕ್ ಹೆಸರು ಇದನ್ನು ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ನಿಮಗೆ ಅನುಮತಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪ್ರೊಪೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್

ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಪ್ರೊಪೀನ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ಪೋಷಕ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಡಬಲ್ ಬಂಧವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಪೈನ್ ಮೂಲ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ನಂತರ ಬರುವ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಅಂತಹ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದರಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂರನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಕಾಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ d ತ್ರೀ ಪ್ರೋಮೋ ಪ್ರೊಪೀನ್ ಅಥವಾ ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆಗಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ನಾವು ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಮೂರು ಬ್ರೋಮೊಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಅಳತೆ ಮಾಡಿದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಿಖರವಾಗಿ ಆನ್ ಆಗಿಲ್ಲ ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ. ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಸೂಕ್ತವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಆದರೆ ಇದು ಮೂರು ಬಾಂಬ್ ಪ್ರಾಪ್ 1 ರಲ್ಲಿ 3 ಬ್ರೋಮೋ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಕೂಡ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಬೆಂಜೈಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಇದು ಬೆಂಜೈಲ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಂಜೈಲ್ ಗುಂಪು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ iupac ಹೆಸರು ಇಲ್ಲಿ ಸಾಕಷ್ಟು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಫೀನೈಲ್ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಂತೆ ನೋಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಫ್ಲೋರೋಫೆನೈಲ್ ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದು ಫೀನೈಲ್ ಫ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಅಲ್ಲ ಇದನ್ನು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಬಹುದು ಇದನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫ್ಲೋರೋ ಮೀಥೇನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಇದಕ್ಕೆ ಮತ್ತೊಂದು ಹೆಸರು ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಲಗತ್ತಿಸಬಹುದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಫೀನೈಲ್ ರಿಂಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಐಪಾಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಫ್ಲೋರೋಫೆನೈಲ್ ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮುಂದೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪಾಲಿಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಅಥವಾ ಡೈಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಈಥೇನ್ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮಧ್ಯಮ ಅನುಕ್ರಮವು ಮೊದಲನೆಯದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಈಥೇನ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಒಂದು ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಈಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದಾಗ ಅದೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನಾವು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎರಡು ಬಾರಿ ನೀಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಈಥೇನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು ಎಥಿಲೀಡೈನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಥಿಲಿನೆಡೈನ್ ಎಂಬುದು ಒಂದು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಿಂದ ಬಂದಿದೆ, ಅದು ಹೊಂದಿರುವಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿನಲ್ಲಿ ಎಥಿಲಿನೆಡೈನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಹೃದಯದಿಂದ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ reas upsc ಹೆಸರುಗಳು ಯಾವಾಗಲೂ ನಾವು ನೀಡಬಹುದಾದಂತಹವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತವು ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದರ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿದೆ ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೊದಲನೆಯ ಒಂದು ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿದೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎರಡನೆಯದಕ್ಕೆ ಚಲಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದು ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಇ ನಂತರ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಈಥೇನ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಥಿಲೀನ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಈಥೇನ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಂತಿದೆ ಈಥೀನ್ ಅಥವಾ ಎಥಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಎಥಿಲೀನ್‌ನ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿನಲ್ಲಿ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಜನರು ಇದನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತಾರೆ ಒಂದು ಜರ್ಮಿನಲ್ ಡೈಹಲೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಜರ್ಮಿನಲ್ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂದರೆ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಪಕ್ಕದ c ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಿದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಜರ್ಮಿನಲ್ ಡೈಹಲೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ನಂತರ ಈ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬ್ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಅವುಗಳನ್ನು ಬೈಸೋನಲ್ ಡೈಹಯಾಲೈಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಎರಡು ಹೆಸರುಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜೆಮಿನಲ್ ಡೈಹಲೈಡ್ ಇದು ವಿಸಿನಲ್ ಡೈಹಯಾನಿಡ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಈ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಕೇಳಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಜರ್ಮಿನಲ್ ಎಂಬ ಚಿಕ್ಕ ರೂಪವು ರತ್ನ ರತ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ವಿಸಿನಲ್ ಎಂದರೆ ಅವು ಪಕ್ಕದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತವೆ. ಪರಸ್ಪರ ದೂರದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಮೀಥೇನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎರಡು ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್‌ಗಳು ಮೀಥೇನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಐಯುಪಾಕ್ ಹೆಸರು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ನಾವು ಕ್ಲೋರೊ ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಇದ್ದರೆ ನಾವು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದಕ್ಕೆ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾಯಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಟ್ರೈ ಬ್ರೋಮೋಮೀಥೇನ್ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಮೂರು

ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರುಗಳಿವೆ nds ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಮೆಥಿಲೀನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಬ್ರೋಮೋಫಾರ್ಮ್ ಎಂಬ ಹೆಚ್ಚು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನಲಾಗ್ ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿರುವ ಬ್ರೋಮೋ ಫೋಮ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ನಿಮ್ಮ upsc ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಅವು iupac ಹೆಸರಿಸುವ ಕಟ್ಟುನಿಟ್ಟಿನ ನಿಯಮಗಳಿಗೆ ಅನುಸಾರವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಅವು ಬೆಂಜೀನ್ ಟೊಲುಯೆನ್ ಪದವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಒಪ್ಪಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಅಂತಿಮ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ನಾವು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾಮನ್ಸ್ ಈ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪೆಂಟೈನ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಐದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಆದರೆ ನೀವು ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಅನುಸರಿಸಿದರೆ ಅವುಗಳ iupac ಹೆಸರುಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತವೆ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸದಿರುವಷ್ಟು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಬಯಸುವ ವ್ಯಕ್ತಿಯು ತಕ್ಷಣವೇ ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಮತ್ತು ಹೇಳಬಹುದಾದ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ. ನಾವು ಬಳಸುವ iupac ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಹೆಸರುಗಳಲ್ಲಿ iups ನೀವು ನೀಡಬಹುದಾದ ಪ್ರಯೋಜನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಎರಡು ಬಂಧವಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿದೆ ಎರಡು ಬಂಧವು ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪೋಷಕ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಈಗ ಪೆಂಟೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿರುವ ಎನೆ ಅಲ್ಲ ಎನೆಯೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಚಿಕ್ಕ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ch3 ನಿಂದ ಈ ತುದಿಯಿಂದ ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಇದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮೂರು ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ನಾಲ್ಕನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ನಂತರ ch3

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಸರಪಳಿಯು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ನಡುವೆ ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ನಾಲ್ಕನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಬ್ರೋಮೋ ಪೆಂಟೆನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆನ್ ಆಗಿದೆ ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಬ್ರೊಮೊಪೆಂಟೆನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಾವು ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಸೆಳೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಈ ch3 ಅನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ನೋಡಬೇಕು ಬದಲಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಮೊದಲು ತಿಳಿಸಿದಂತೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ n ಒಂದರಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch2 ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಹೊಂದಿರುವ ch2 ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮೂರನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ch3 ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಇರುವ ch3 ಅನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೋಡಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ch3 ಇಲ್ಲಿ ಬದಲಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮೂರನೆಯದು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಮೂರನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ನಂತರ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡನೆಯದಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂರು ಬ್ರೋಮೋ ಎರಡು ಲೋಹ ಮತ್ತು ಇದು ಬ್ಯುಟೀನ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಬ್ರೋಮೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಆದರೆ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಇನ್ ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಡಿ ouble ಬಂಧವು ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐಪಾಕ್ ಹೆಸರುಗಳೊಂದಿಗೆ ಒಳ್ಳೆಯದು ಏನೆಂದರೆ, ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಯಾರಿಗಾದರೂ ನೀಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಯಾರಾದರೂ ಅಪ್‌ಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿದರೆ ನೀವು ಕಟ್ಟುನಿಟ್ಟಾಗಿ ರೋಲ್ ಮಾಡಿದರೆ ಅವರೆಲ್ಲರೂ ಒಂದೇ ಹೆಸರಿನೊಂದಿಗೆ ಬರುತ್ತಾರೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇದ್ದರೂ ಸಹ ಇಲ್ಲ ಮೊದಲ ಬಾರಿಗೆ ಅವರು ಈ ಹೆಸರನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಿದರೆ ಈ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ಅನನ್ಯ ಹೆಸರನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ iupsa ಪಾತ್ರಗಳು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ಕೇಳಿದರೆ ನೀವು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಒಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಸೆಳೆಯುತ್ತೀರಿ. ಈ ಅಣುವು ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಗತಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅಂತರರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಒಕ್ಕೂಟವು ಈ ನಿಯಮಗಳ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬರಲು ನಿಖರವಾದ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ನಾವು ಕಾಣುವ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಅನನ್ಯವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಮೊಣಕಾಲಿನ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಲು ಕೊನೆಯ ಘಟಕವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಕೊನೆಯದಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಎರಡು ಬಂಧವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಚಿಕ್ಕ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಂದ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿಂದ ಎರಡು ಬಂಧವು ಯಾವಾಗಲೂ ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ಪರವಾಗಿಲ್ಲ. ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲದ ಕಾರಣ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಒಂದು ಬ್ರೋಮೋ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬ್ರೋಮೋ ಎರಡು ಲೋಹ ಎಂದು ಮಧ್ಯದ ಗುಂಪು ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬೇಕು ಆದರೆ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಬ್ರೋಮೋ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೈನ್ ಎಂದು

ಹೆಸರಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯಿಂದ ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇನ್ನೂ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡರಲ್ಲಿದ್ದರೂ ಪರ್ಯಾಯವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಅನುಮತಿಸಬಾರದು ಈ ಎರಡು ಬದಲಿಗಳು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಸರಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಒಂದು ಬ್ರೋಮೊ ಎರಡು ಲೋಹದ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಹೆಸರಿಸುವುದನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಪಾರ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಮುಂದೆ ಹೋಗಿ ಹೈಲುರೊನಿನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಎಲ್ಲಾ ಹಾಲೊಗಳು ಒಂದೇ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಐಯುಪಿಸಿ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಕಾರಣಗಳಿಂದ ಅವರು ಯುಪಿಸಿ ಐಯುಪ್ಯಾಕ್ ಮೊದಲು ಅವರು ಯಾವಾಗಲೂ ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರು ಇಲ್ಲಿ ಸರಳವಾದದ್ದು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಬ್ರೋಮೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಐಯುಪಿಎಸ್‌ಸಿಯಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮೊಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಮನುಷ್ಯರಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಎಂದಿಗೂ ಬೆಂಜಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಂಜಾಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಬೇರೇನಾದರೂ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಫಿನೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಅಥವಾ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಐಯುಪಾಕ್ ನಾಮಕರಣದಲ್ಲಿ ಬ್ರಹ್ಮ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಕರೆಯುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನದಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಐಯುಪಾಕ್‌ನಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಬ್ರೋಮಿನ್ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಿ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1 2 ಡೈಬ್ರೊಮೊಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ನೀವು ಕಾಂಡಗಳನ್ನು ಕಲಿತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋಮೆಟಾ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರ್ಯಾಯವು ಪಕ್ಕದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿದ್ದರೆ y ನೀವು ಅದನ್ನು ಆರ್ಥೋಡಿಬ್ರೊಮೊಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅದು ಪರಸ್ಪರ ಇಂಗಾಲದ ದೂರದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮೆಟಾಡಿಬ್ರೊಮೊಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಒಂದು ನಾಲ್ಕನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪೈರೊಡಿಬ್ರೊಮೊಬಿನ್ಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಮೆಟಾ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸಾಮಾನ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರುತ್ತವೆ. ಹೆಸರಿಸುವ ನಮೂನೆಯನ್ನು ಒಂದು ಎರಡು ಒಂದು ಮೂರು ಮತ್ತು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಈಗ iupsc ನಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸುವ ವಿಧಾನಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉದ್ದೇಶಪೂರ್ವಕವಾಗಿ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ಹೆಸರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಎಂದು ಕರೆದರೆ ನಾನು ಎರಡರಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ 4 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ನಾನು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನಂತರ ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೂರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬದಲಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಅವರನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ನೋಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಇದನ್ನು 1 2 3 ಮತ್ತು 4 ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಬದಲಿಗಳು ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಈಗ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನಾನು ಮುಂದೆ ಹೋಗಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಎಂದು ನಂಬಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ, ನಾನು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಇದು ಎರಡು ಇದು ಮೂರು ಮತ್ತು ಇದು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ಕರೆದರೆ ನಾನು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೆಸರಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ, ನಂತರ ನನ್ನ ಎರಡನೆಯ ಎರಡು ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಮೂರು ಮತ್ತು ಮೂರನೇ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೇ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನಗೆ ಬೇಡವಾದ ಸಂಗತಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಹ್ ನನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಅದನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕು ನೀವು ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನೀವು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಪರ್ಯಾಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈಗ ನಾವು ಮೊದಲು ಏನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮೊದಲು ಕ್ಲೋರೊ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮೋ ಅನ್ನು ಮೊದಲು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಮೇಲೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದ್ದರೂ ಸಹ ನಾವು ಮೊದಲು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾಲ್ಕು ನಾವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ, ಮೊದಲು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬದಲಿಯೊಂದಿಗೆ ಉಹ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವರ್ಣಮಾಲೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮೋ ನಾಲ್ಕನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿದ್ದರೂ ಅದು ಬಿ ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಮೊದಲು ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು 4 bromo 1 2 dichlorobenzene ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯುಪಿಸಿ ನಿಯಮಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ನೀವು ನೀಡುವ ಯಾವುದೇ ಹೆಸರು ತಪ್ಪಾಗಿರಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೊನೆಯ ಘಟಕವನ್ನು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ch3
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ch3 ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಟೊಲುಯೆನ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಟೊಲುಯೆನ್ ಅನ್ನು ಒಪ್ಪಿಕೊಳ್ಳಲಾಗಿದೆ iupac ಹೆಸರು
ಆದ್ದರಿಂದ benzene toluene ಇವೆರಡನ್ನೂ ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೀಗೆ ಕರೆಯಬಹುದು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಏಕೆಂದರೆ iupsu ಸಹ ಈ ಹೆಸರನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊ 2 ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಒಂದಾಗಿ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮೊದಲ ವರ್ಣಮಾಲೆಯಾಗಿದ್ದು

ಅದು ಯಾವಾಗಲೂ ಮುಂಚಿತವಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಇದನ್ನು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೊಟೊಲ್ಯೂನ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡರೊಂದಿಗೆ ಟೊಲುಯೆನ್ ಆದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಅಣುವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಟೊಲ್ಯೂನ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಕ್ಲೋರೊಟೊಲ್ಯೂನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ iupac ಹೆಸರುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ, ನೀವು ಆಗಾಗ್ಗೆ ನೋಡುವ ಮತ್ತು ಜನರು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದರೆ ನೀವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಅರ್ಥೈಸಬಹುದು. ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಕಂಡಾಗ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಸರಿ, ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಸರಿ ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿದ್ದರೂ ಅದು ದೊಡ್ಡ ತಪ್ಪೇನಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ನೋಡುವ ಎಲ್ಲಾ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬಾರದು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆದರೆ ಟೇಲ್ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಮತ್ತು ಮುಂತಾದವುಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಆದರೆ ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳು ನೀವು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಮೊಲೆಕ್‌ಗೆ ಸರಿಯಾದ ಐಯುಪಾಕ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಸಮರ್ಥರಾಗಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ. ನಿಮ್ಮ ಮಾರ್ಗದಲ್ಲಿ ಬರುವ ule

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಲು ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕವು ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಈ ನಾಮಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಬಹಳಷ್ಟು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ನಾನು ಸಲಹೆ ನೀಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲ್ಲಾ upsc ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಮರ್ಥರಾಗಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾದಾಗ ಮುಂದಿನದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ನೋಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಗನೊಹಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿದ್ದರೂ ಸಹ ನೀವು ಈಗ ಇದನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಸಮರ್ಥರಾಗಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಈಗ ಅದಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ಹೆಸರನ್ನು ನೀಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ಇನ್ನೊಬ್ಬ ವ್ಯಕ್ತಿ ಕೇಳಬಹುದು ನೀವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ಅಂಶದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮ್ಮಿಂದ ಆದರೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ನಾವು ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಹಾಲೋ ಅಲ್ಕೇನ್ ಯೋ ಹೊಂದಿಲ್ಲ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುವಿರಾ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದಾಗ ನಿಖರವಾಗಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರುವುದು ಯಾವಾಗಲೂ ಮುಖ್ಯ ಎಂದು ತಿಳಿಯಲು ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಿರಬಹುದು ಸರಳವಾದ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅವು ಏಕೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳವಾಗಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದಾಗ ಅದು ಪರಸ್ಪರ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಂತೆ ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವು ಎಲ್ಲಾ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳ ಗುಂಪು 17 ಅಂಶಗಳು ಇಂಗಾಲಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಾರೆ ಎಂದರೆ ಅವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಳೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಆಹ್ ರೂಪಿಸುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸುವಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಾಗ ಈ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾನು ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ಬಂಧವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಳೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ದೂರವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಂಗಾಲವು ಯಾವಾಗಲೂ ಸ್ವಲ್ಪ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಈಗಾಗಲೇ ಹೊಂದಿದೆ y ಬಂಧಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡಿತು ಆದರೆ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಇಷ್ಟಪಡುವುದಕ್ಕಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇಂಗಾಲವು ಸ್ವಲ್ಪ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಂತೋಷವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ಬಂಧವು ಸ್ವಲ್ಪ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಸಹ ಸೂಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಣ್ಣ ಡೆಲ್ಟಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಪಾಪ ಡೆಲ್ಟಾ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಧನಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಋಣಾತ್ಮಕ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ವಾಸಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೇಳುವುದು ಹೀಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈಗ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧವು ಈಗ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಆರ್ಗನೊ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಈ ಬಂಧಗಳು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುಗಳು ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಘಟಕ d ನಲ್ಲಿನ ಸಾಧನದಲ್ಲಿ ಅಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೋಮಿಥೇನ್ ಅಣುವು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನನ್ನ ಬಳಿ ಆಹ್ ಫ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಇದೆ ಬ್ರೋ ಇಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಟೇಬಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೊಮಿಥೇನ್ ಮತ್ತು ಅಯೊಡೊಮೆಥೇನ್ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದ ಕಾಲಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಕಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು ಮತ್ತು ತಕ್ಷಣದ ಕೆಳಗಿನ ಅಂಕಣದಲ್ಲಿ ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಯಾವಾಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧದ ಉದ್ದವನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇವುಗಳನ್ನು ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 139 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗಳು ಅಥವಾ 1.39 ಆಂಗ್‌ಸ್ಟ್ರೋಮ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೆಳಗೆ ಹೋದಂತೆ ಈ ಬಂಧದ ಉದ್ದಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಾಣಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ನಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಬಂಧದ ಉದ್ದದಲ್ಲಿ ದೊಡ್ಡ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ. ಸರಿಯಾಗಿ ನಿರೀಕ್ಷಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ನಿಖರವಾಗಿ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮಧ್ಯಭಾಗದ ನಡುವಿನ ಅಂತರವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಯೋಡಿನ್‌ನಂತಹ ದೊಡ್ಡ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅಯೋಡಿನ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಫ್ಲೋರಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿದಾಗ ಬಂಧವು ಉದ್ದವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುಕ್ರಮವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕಿಂತ ಉದ್ದವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಬ್ರೋ ಗಣಿ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕಿಂತ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕಿಂತ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಬಲದ ಬಗ್ಗೆ ನೀವು ಈಗ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಇದರಿಂದ ಬಂಧಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಿದಾಗ ಇಂಗಾಲವು ಎರಡು ಎಸ್‌ಪಿ3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ರೈಟ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಎರಡನೇ ಅವಧಿಯಲ್ಲಿ ಬೀಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡನೇ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಅದರ ಸಮತೋಲನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕೂಡ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಒಂದೇ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಒಂದೇ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಅತಿಕ್ರಮಣದಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಬಂಧದ ಅತ್ಯಂತ ಶಾಸ್ತ್ರೀಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳ ಪ್ರಕಾರ ನಾವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಒಂದೇ ಗಾತ್ರದ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು.
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಅತಿಕ್ರಮಣವು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಎರಡೂ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ತೃಪ್ತಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಾಕಷ್ಟು ಬಲವಾದ ಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಕಕ್ಷೀಯ ಅತಿಕ್ರಮಣಗಳು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಬಲವಾದ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಬಂಧದ ರಚನೆಯ ಎಂಥಾಲ್ಪಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಫಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಮೋಲ್‌ಗೆ 452 ಕಿಲೋಜೌಲ್‌ಗಳು ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ 234 ಕ್ಕೆ ಇಳಿಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಅದರ ದೊಡ್ಡ ಕಕ್ಷೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಊಹಿಸಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಇಂಗಾಲ ನೀಡಲು ಚಿಕ್ಕದಾದ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸಿದಾಗ ಅತಿಕ್ರಮಣವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತೃಪ್ತಿಕರವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಂಧವು ಸ್ವಲ್ಪ ದುರ್ಬಲಗೊಂಡಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧದ ಬಂಧದ ಶಕ್ತಿಯು ಯಾವಾಗಲೂ ದುರ್ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ . ಕಾರ್ಬನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕಿಂತ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧವು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಈಗ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣದ ಬಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚು ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಎಲ್ಲಾ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಆಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಬಂಧದ ಶಕ್ತಿಗಳ ನಮೂನೆಗಳಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ವ್ಯತ್ಯಾಸದ ನಮೂನೆಗಳಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವು ಹೆಚ್ಚು ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ, ಅವೆಲ್ಲವೂ ಸುಮಾರು 1.8 ರಲ್ಲಿ ಬೀಳುತ್ತವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಒಪ್ಪಿಕೊಳ್ಳಿ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಎಲ್ಲಕ್ಕಿಂತ ದುರ್ಬಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಯೋಡಿನ್ ಕಡಿಮೆ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಸ್ವಲ್ಪ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ನಂತರ ಅದು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಿಲ್ಲ ಅದು 1.64 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧಗಳು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ, ಅವೆಲ್ಲವೂ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣ ಮತ್ತು ಹೋಲಿಸಬಹುದಾದ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಇದು ಇತರರಿಗಿಂತ ಸಮಂಜಸವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಿಎಕ್ಸ್ ಬಂಧವು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಇದು ನಿಮಗೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ತಕ್ಷಣವೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹುಡುಕುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೊರಡಲು ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಅದು ಈಗಾಗಲೇ ಇಂಗಾಲದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತನ್ನ ಕಡೆಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಎಳೆದಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡಲು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದೊಂದಿಗೆ ಬಿಡಲು ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಲ್ಲಿಂದಲಾದರೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಅದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡಲು ಅನುವು ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು o ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಹಳಷ್ಟು ಹೊಂದಿದೆ rgano ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಹಾಲೊಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ನಂತರ ಬರುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತಿರುವಾಗ ಇದು ನೆನಪಿಡುವ ಮೌಲ್ಯಯುತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಚರ್ಚಿಸುವ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ತಯಾರಿಕೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಅಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ತಯಾರಿಕೆಯು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಅಣುಗಳ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಆಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸುಲಭವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಅಣುಗಳು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಪೆಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್‌ಗಳಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಈಗ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಉತ್ತಮ ಆರಂಭಿಕ ಹಂತವೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಈಗಲೇ ಕಾರ್ಯಗತಗೊಳಿಸಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಈಗಾಗಲೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಬಂಧವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಯಗತಗೊಳಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ನಾವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಇಂಗಾಲದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿದು ಹೊಸದನ್ನು ಹಾಕುವುದು ಬಾಂಡ್ ನಂತರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಈ ತಯಾರಿಕೆಯು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ಸರಳವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಈಗ ಆಹ್ ನನಗೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ನಾನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ, ಇದು ರೋಹ್ ಎಂದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ r ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು o ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ

Prutor@IITK

ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ, ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಹಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಫ್ಲೋರಿಕ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಹೈಡ್ರೊಬ್ರೊಮಿಕ್ ಹೈಡ್ರಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೊಹಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನಮಗೆ ಸಿಗುವುದು ಹಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀರಿನ ಅಣು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸಿದರೆ, ಇದು ಏಕೆ ಮುರಿದುಹೋಯಿತು, ಅದು ನಿಖರವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಆಹ್ ಹೈಡ್ರಾಲಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಆಮ್ಲವು ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಈಗ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು x ಮೈನಸ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಯಾವುದೇ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಈ h ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಲು ಬಯಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ o ಈಗಾಗಲೇ r ಗುಂಪಿಗೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು h ಪ್ಲಸ್ ಬಂದು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಿದರೆ ಅದು h ಆಗಿದೆ ಜೊತೆಗೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಅದು ಬಂದು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಧನಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಈ ಓಹ್ 2 ಗುಂಪು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಂತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹೇಳಲು ಏನೆಂದರೆ, ಈಗ ನಿಮ್ಮ ರೋಹ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ರೋಹ್ 2 ಪಾಸಿಟಿವ್ ಆಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಥವಾ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇದು ನೀರಿನಂತೆ ಹೊರಹೋಗಲು ಬಯಸುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಹೊಸ ಗುಂಪನ್ನು ಬಯಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಹೈಡ್ರೋಹಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು x ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ನೀರು ಬಿಟ್ಟಾಗ ಈ ಆರ್‌ಗೆ ಋಣ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶದ ಅಗತ್ಯ ಏನಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಕ್ಸ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಆರ್‌ಎಕ್ಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಹಾಕಿದರೆ ಇದು hx ಹೈಡ್ರೋಹೈಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಜೊತೆಗೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಹೊರಬರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಸರಳ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ನೀವು ಅದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕ್ರಮವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕ್ರಮವು ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕಿಂತ ವೇಗವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ದ್ವಿತೀಯಕಕ್ಕಿಂತ ವೇಗವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಈಗ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮತ್ತು ಮಾಧ್ಯಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ಹೈಡ್ರೋಹೈಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳಾದ h x ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ, ಇದು ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅವು ತುಂಬಾ ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತವೆ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಬೇಕಾಗಬಹುದು ನೀವು ದೀರ್ಘಕಾಲದವರೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಿಡಬೇಕಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ತಪಾಸಣೆಯೊಂದಿಗೆ ತಕ್ಷಣವೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏಕೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿರುವ ಸಮೀಕರಣವು OS ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ r ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಅನುಭವಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವ ಒಂದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅದು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು oh2 ಗುಂಪಿನಿಂದ ನಿರ್ಗಮಿಸುವಲ್ಲಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ನಿರ್ವಹಿಸುವಲ್ಲಿ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಉತ್ತಮವೆಂದು ನೀವು ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದರಿಂದ ದೂರವಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ವೇಗವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಈಗ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಿಖರವಾಗಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಸತುವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಲೆವಿಸ್ ಆಗಿರುವ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅದಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸುವ ಮುಂಚೆಯೇ ಆಮ್ಲವು o ಗೆ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿಯಲು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ವೇಗವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಅನುವು ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿಧಾನವಾಗಿದ್ದರೆ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಬಗ್ಗೆ ಕೇಳಿರಬಹುದು ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಲ್ಯಾಬ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಶಾಲೆಗಳ ಹೆಚ್ಚಿನ ಲ್ಯಾಬ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಇರುವುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಈಗ ಇತರ ಕೆಲವು ಹೈಡ್ರೋಹಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಇಲ್ಲ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ ಮಾಡಬೇಕಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಮಾಡುವ ಒಂದು ಸರಳ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಮೊದಲಿನಂತೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಒ. ಆರ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಆಮ್ಲದ ಜೊತೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮಾಡಲು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಹೈಡ್ರೋ ಅಯೋಡಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ, ನೀವು ಅಯೋಡಿನ್ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಿತು ಒಳಗೆ ಇರುವ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು. ಕ್ರಿಯೆಯ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಹಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್

ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಮಾಡುವ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ವಿಧಾನ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಏನು ಮಾಡಬಹುದೆಂಬುದನ್ನು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಟ್ರೈಹಲೈಡ್ ಫಾಸ್ಫರಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಎಳೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಯಾವುದೇ ಅಣುವಿನಿಂದ n ಮೂರು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಮೂರು ಅಣುಗಳು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮಗೆ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಆಮ್ಲ h3po3 ಜೊತೆಗೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಹಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸುವ ಬದಲು ನೀವು px3 ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ x ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಅಯೋಡಿನ್ ನಿಮಗೆ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಟ್ರೈಹಲೈಡ್ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಸಿ 2 ನಲ್ಲಿ ಕೆಂಪು ರಂಜಕ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನಿಂದ ತಯಾರಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಕೆಂಪು ರಂಜಕ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ px3 ಜಾತಿಯನ್ನು c2 ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ, ನೀವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು pcl5 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಹ ಮಾಡಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವು pocl3 ಆಗಿದ್ದು ಅದು hcl ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಪಾರ್ಶ್ವ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರಂಜಕವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು hcl ಹೊರಗೆ ಹೋಗುವುದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು. ತದನಂತರ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೋಗಿ ಅದರೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಅಂತಿಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಥೈರೋಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಸಣ್ಣ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ನಿಮಗೆ ಆರ್ಸಿಎಲ್ ನಂತರ ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಈ ಎರಡು ಉಪಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಅನಿಲಗಳಾಗಿವೆ, ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ನಿಮಗೆ ಬೇಕಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಚಿಕ್ಕ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರೋಆಲ್ಕೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಗಂಧಕವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ . ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಈ ಎರಡು ಅನಿಲಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ತಪ್ಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಯಸಿದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತಯಾರಿಕೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಲು ಬಯಸಿದ್ದನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ನೀವು ತಯಾರಿಸಬಹುದಾದ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಮೂರ್ಖ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ . ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದಾದ ತಪಾಸಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಣ್ಣ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಅಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಕಾರ್ನಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವುದು ಅತ್ಯಂತ ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಉಪ-ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಅನಿಲವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಈ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಹಾಲೊಅಲ್ಕನೆಸ್ ತಯಾರಿಕೆಯ ಕುರಿತು ಚರ್ಚಿಸುವುದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇವೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK