ನಮಸ್ಕಾರ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಹಲೋ ಮೂರನೇ ವರ್ಗದ ಜೈವಿಕ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಸ್ವಾಗತ ಆಹ್ ಮೊದಲ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯ ರೀಕ್ಯಾಪ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೇನೆ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಲ್ಡೋಸಿಸ್ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅನಾರೋಗ್ಯದ ಪ್ರಮಾಣಗಳ ಸಂರಚನೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಡಿಎಲ್ ಡೋಸ್ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಕೀಟೋಸಿಸ್ನ ಸಂರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ah d ketosis ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಾವು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಯ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಯ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ. ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಆಹ್ ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಆಹ್ ಫಾರ್ಮುಲಾ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಕ್ಕರೆ ಅಣುವನ್ನು ಎರಡು ಆಯಾಮದ ಸ್ವರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಅಡ್ಡ ಸೂತ್ರೀಕರಣ ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರಸ್ತುತಿಯ ವಿಧಾನದಿಂದಾಗಿ ಇದನ್ನು ಕರ್ವ್ ಫಾರ್ಮುಲೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಮುಖ್ಯ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಲಂಬ ರೇಖೆಯಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಚೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರಿಸುತ್ತೇವೆ ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಸ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಇಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ಮಾದರಿಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಮೂಲಕ ನಾವು ಸೂತ್ರಗಳ ಅರ್ಥವನ್ನು ಉತ್ತಮ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಣ್ವಿಕ ಮಾದರಿಯ ಬಳಕೆಯ ಮೂಲಕ ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಚೈನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಚೈನ್ ಇಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗುಂಪಿನ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ, ಹಾಗೆಯೇ ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾಲ್ಕು ತಿಳಿದಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಐದು ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಮತ್ತೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಕೊನೆಯ ಕಾರ್ಬನ್ ch ಎರಡು ಓಹ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆಣ್ವಿಕ ಮಾದರಿಯ ಮೇಲೆ ನೋಡಿದರೆ ಈ ಆಲ್ಡಿಹಿ ಹೇಗೆ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಡಿ ಗುಂಪು ನಮ್ಮಿಂದ ದೂರ ಪ್ರಕ್ಷೇಪಿಸುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಉಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಈ ch2oh ನಮ್ಮಿಂದ ದೂರ ಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಬಿಟ್ಟರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಕಡೆಗೆ ಸಮೀಪಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ld hyde group this ah ch2oh ಅಹ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಾನು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಾವು ಈ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಬಿಟ್ಟರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ರೀತಿಯ ಸಾಧಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಆವರ್ತಕ ಅಥವಾ ಸುರುಳಿಯಾಕಾರದ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಗ್ಲುಕೋಸ್ನ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆಯೇ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ ರೇಖೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅದು ಆವರ್ತಕ ರೂಪವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ . ಒಂದು ರೇಖೀಯ ರೂಪವಾಗಿರುವ ಸೂತ್ರವು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಫಾರ್ಮುಲಾದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಸಾಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು, ಅದು ಆವರ್ತಕ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಹೋವರ್ತ್ ಸೂತ್ರಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಆವರ್ತಕ ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಇದು ಫಿಸ್ಕ ಅವಳ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವು ಕ್ರಾಸ್ ಫಾರ್ಮುಲೇಶನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಆ ವೇಸ್ಟ್ ಲೈನ್ ಡ್ಯಾಶ್ ಬೇಸ್ ಸೂತ್ರದ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆವರ್ತಕ ಸೂತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೆಟೆರೊ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದ ಇತರ ಐದು ಸದಸ್ಯರು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದ್ದಾರೆ ಎಂದು ನಾನು ಈಗ ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ, ಈ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ ರೇಖೀಯ ರೂಪವು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಫರ್ಮ್ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅದು ವಾಸ್ತವದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆವರ್ತಕ ರೂಪ ಆವರ್ತಕ ರೂಪವನ್ನು ಮತ್ತೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ರೇಖೀಯ ರೂಪವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇದರ ಮೂಲಕ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಸರಪಳಿ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಬಿಟ್ಟಾಗ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಬಿಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನ ಕಡೆಗೆ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತಿದೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಐದನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆ ರಚನಾತ್ಮಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಕ್ಕರೆಯ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಮೂಲತಃ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆದರೆ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮುಕ್ತ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಇಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಆ ಮುಕ್ತ ರೂಪವು ಈಗ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಅಸಿಟೈಲ್ ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯು ಅಸಿಟೈಲ್ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು, ನಾವು ರೇಖೀಯ ರೂಪವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅದರ ಆವರ್ತಕ ಮತ್ತು ರೇಖೀಯ ರೂಪದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ರೇಖಾತ್ಮಕವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು. ಇಲ್ಲಿ ಆವರ್ತಕ ರೂಪವು ಈ ಘನ ರೇಖೆಯ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವನ್ನು ನಾವು ಸಮತಲದಲ್ಲಿರುವ ಪೈರಾನ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಆಹ್ ಘನ ರೇಖೆಯು ನಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಬರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಭಾಗವು ನಮ್ಮಿಂದ ದೂರ ಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಉಂಗುರದ ಮೇಲೆ ವಿಭಿನ್ನ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಸಾಧ್ಯತೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನಿಂದ ದಾಳಿಗೊಳಗಾದರೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನಿಂದ ಆಕ್ರಮಣಕ್ಕೊಳಗಾದರೆ ಅದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮೇಲಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದಾದ ಇತರ ಸಾಧ್ಯತೆಯನ್ನು ನಾನು ಮತ್ತೆ ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ನಾನು p am p ಉಂಗುರದ ಈ ಭಾಗವು ಭೂಮಿಯ ಕಡೆಗೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಅನಿಸಲು ಈ ಘನ ರೇಖೆಯನ್ನು ಉಚ್ಚರಿಸುವುದು ಉಳಿದ ಭಾಗವು ನಮ್ಮಿಂದ ದೂರವಿದೆ ಉಳಿದವು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಸಿ ಟೂನ ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ c3 ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ c4 ಮತ್ತು c5 ಆವರ್ತಕ ರೂಪವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಭೂಮಿಯ ಸೂತ್ರವು ಹೇಗೆ ಭೂಮಿಯ ಸೂತ್ರ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಆವರ್ತಕ ರೂಪವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ch two oh ನ ದೃಷ್ಟಿಕೋನಕ್ಕೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ch ಎರಡು ಒಂದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಂತರ ಅದನ್ನು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಪೈರನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾನು ಈ ರಚನೆಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ಉತ್ತಮ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಕುರ್ಚಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರಾನೋಸ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಕ್ಷೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದೆ ಈಗ ಆಹ್, ನೀವು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿರುವ ಉತ್ತಮ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಈ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯು ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮಾದರಿಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ವಿವರಿಸಿದ ಭೂಮಿಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಾನು ಮೊದಲು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕ್ಲಾಸ್ ಫಾರ್ಮುಲೇಶನ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲತಃ ಆಹ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಬಿಟ್ಟರೆ ಐದನೇ ಇಂಗಾಲದ ah ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ah ld ಹೈಡ್ರಿಕ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಗಿರುವ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ಅಸಿಟೈಲ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ರೂಪ ಅಥವಾ ಆಲ್ಫಾ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ಬೀಟಾ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಕ್ಕರೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಗ್ಲುಕೋ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಅಹ್ ಇವುಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್‌ನ ಆವರ್ತಕ ರೂಪದ ಎರಡು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗಳು ಸಾಧ್ಯ , ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಹಾನಿಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದರಲ್ಲಿ ಯಾವ ವರ್ಗವು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಎರಡು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಸ್ಟೀರಿಯೊ ಸೆಂಟರ್ ಅಥವಾ ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಬಿಟ್ಟು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದರಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ರೂಪಗಳು ಸ್ಟೀರಿಯೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಉಳಿದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸ್ಟೀರಿಯೋ ಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಆರ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಡಯಾಸ್ಟೋಮರ್ ಅನ್ನು ಎನೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಡಯಾಸ್ಟ್ರೋಮರ್‌ಗಳು ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಹೆಮಿ ಅಸಿಟೈಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಎನೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಇನ್ನೂ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಪರಮಾಣುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಅನಾಮಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯಾತ್ಮಕ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಡಯಾಸ್ಟೊಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಎನೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಹೆಮಿಸ್ಟೋಲಾರ್ ಎಸ್ಟಾಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಎನಾರ್ಮಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಎನೋಗೆ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗಳು ಮೋರ್ಸ್ ಅನ್ನು ಹವರ್ತ್ ಫಾರ್ಮುಲಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ c5 ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಡಿಹೈಡಿಕ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಂತರ ಕೃಷಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಈ ಸೈಕ್ಲೈಸೇಶನ್ ಕೇವಲ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಯ ನಂತರ ಮೋನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ರಿಂಗ್ ರಿಂಗ್ ಆರು ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದರೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸ್ಟಿಕ್ ಫಾರ್ಮ್ ಎಸ್ಟರ್ ರಚನೆಯ ನಂತರ ಅದನ್ನು ಪೈರನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಪೈರಮ್ ಎ ಪೈರಾನ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಮೋನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಉಂಗುರವು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಫೈ ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಫ್ಯೂರನೋಸ್ ಎಂದು ಗೊತ್ತುಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಉಂಗುರವು ಐದು ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಫ್ಯೂರನೋಸ್ ಎಂದು ಗೊತ್ತುಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾನು ಅಸಿಟೈಲ್ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫ್ಯೂರಾನ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಫ್ಯೂರನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಆಹ್ ನಾನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎರಡು ಆಯಾಮದ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯದ ಮೇಲೆ ಈ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯ ರಚನೆಯು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಮೊದಲು ನಾನು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ನಾನು ವಾಸ್ತವದಲ್ಲಿ ಏನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ಹೊವಾರ್ಡ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಬೀಟಾವನ್ನು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಅಂದರೆ ಈ ಆಹ್‌ನ ಕುರ್ಚಿ ರಚನೆಯು ಅರ್ಥ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದರ ಚೌಕಟ್ಟಿನಲ್ಲಿ ಆರು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಮಲ್ಟಿಪಲ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಐದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಇದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ ಇದು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಇದು ಪ್ಲೇನ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಮಾದರಿಯಾಗಿದೆ ಈ ಪ್ಲೇನ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ನಾನು ಚಿತ್ರಿಸಿದ ಮಾದರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಾನು ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮಾಡೋಣ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಇಡುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ ಎಂದು ನೀವು ಗಮನ ಹರಿಸಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಹಾಕುತ್ತೇನೆ ಹೌದು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ch2 ಇದು ಕೊನೆಯದು ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಮೂಲತಃ cs ಎರಡು ಓಹ್ ಇದು cs ಎರಡು h ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿಯಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡನೇ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ಬಲಭಾಗದ ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲ ಮೂರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಬಲಭಾಗ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಬಲಭಾಗ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ch2oh ಗುಂಪು ನಾನು ಅದನ್ನು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಬಿಟ್ಟರೆ ಮತ್ತೆ ನಮ್ಮಿಂದ ದೂರ ಹೋಗುವುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಆಗ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಐದು ಸ್ಥಾನವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪಿನ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತಿದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಐದು ಸ್ಥಾನಗಳು ಅಲಿಹೈಡ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಉತ್ತಮ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ನಾನು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದೇ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಎಫ್ orm ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಎರಡು ಆಯಾಮದ ಸ್ವರೂಪದಲ್ಲಿ ವಿವರಿಸಲು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಆಹ್‌ಗೆ ತಿರುಗಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾಲ್ಕು ಐದು ಮತ್ತು ಆರು ಈಗ ನಾನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿರುವಂತೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಐದು ಜೊತೆಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆವರ್ತಕ ಪ್ರಸ್ತುತಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ನಾನು ಈ ರೀತಿ ಒರೆಯಾಗಿದ್ದೇನೆ ಇದರಿಂದ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ನಾನು ಈ ಕೆಲಸ ಮಾಡಲು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೂಲತಃ ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಾನು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ತಿರುಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಐದು ನಾನು ತಿರುಗಿಸಿದರೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ cs ಎರಡು h ಸ್ಥಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ch ಎರಡು OS ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಲ್ಗ್ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತಿರುಗಿದ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪುನಃ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಉಳಿದ ವಿಷಯವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು cs ಎರಡು ಓಹ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಸ್ಥಾನವು ಮಾತ್ರ ಸರಿಯಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಾಂಡ್ ತಿರುಗುವಿಕೆಯ ನಂತರ ಸಿ ನಾಲ್ಕು ಸಿ ಐದು ಬಾಂಡ್ ತಿರುಗುವಿಕೆಯ ನಂತರ ನಾವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಈಗ ಹಂತ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ನ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಕ್ಸೈಡ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುವ ಯಾವುದೇ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಮೂರ್ತತೆಯು ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಅಲ್ಲ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಅಣುವಿನ ನಡುವೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಹಂತಗಳು ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಅಣುಗಳ ನಡುವೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಹಂತವು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಅಂತರ್ ಅಣುಗಳಲ್ಲ, ಅದು ಅಂತರ್ಗತ ಅಣುಗಳಲ್ಲ ಅಥವಾ ಸಮ್ಮಿಶ್ರಗೊಂಡಿಲ್ಲ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಸ್ಪಷ್ಟತೆಗಾಗಿ ನಾನು ಹಾಗೆ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ನಿಮಗೆ ಇಂಟರ್ಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆವರ್ತಕ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಯ ನಂತರ ನಾನು ರಚನೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಮೊದಲು ನಾನು ಪೈರಾನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಎನೋಮೆರಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನೋಮೆರಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ, ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೊಸದಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಒಂದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ cs ಎರಡು ಓಹ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಎದುರು ಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ, ಇಲ್ಲಿ ರೆಂಡರಿಂಗ್ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ನಾನು ಅದನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ. ch two oh ನ ಎದುರು ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾನು ಈ ಎರಡೂ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದುದೆಂದರೆ, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಟೀರಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಎನೊಮೆರಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಬಿಟ್ಟು ಎಲ್ಲಾ c two c ಮೂರು c ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು c ಐದು ಅದೇ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಅದೇ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಈಗ ಅಭ್ಯಾಸದ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಫಿಸ್ಸರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರದಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯಿಂದ. ಕುರ್ಚಿಯಿಂದ ಆಹ್ ಆಹ್ ರಚನೆಯ ಆಹ್ ರಚನೆಯಿಂದ ಒಬ್ಬರು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಅಭ್ಯಾಸಕ್ಕಾಗಿ ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಬೀಟಾ ಪೈರಾನ್ ಸಂಸ್ಥೆಯ ಬೀಟಾ ಪೈರನೋಸ್ ರೂಪವನ್ನು ಕೆಳಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸಂಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತ ಎ ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತದ ಒಂದು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಫರ್ಮ್ ಫಾರ್ಮ್ ಬಿ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಯನ್ನು ಬಿಡಿಸೋಣ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಫಾರ್ಮುಲಾ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸ್ವರೂಪದಲ್ಲಿ ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಒಣಗಿಸಲು ನಾನು ಮೊದಲ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನನಗೆ ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದಕ್ಕೆ ಮೊದಲು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಮೂರನೇ ಇಂಗಾಲವು ಮತ್ತೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾಲ್ಕನೇ ಇಂಗಾಲದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಐದನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈಗ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಯ ನಂತರ ch ಎರಡು ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಬೀಟಾ ಪೈರನೋಸ್ ರೂಪ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಫಾ ಪೈರೋನೋಸ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ ನಾನು ನೇರವಾಗಿ ಬೀಟಾ ಪೈರನೋಸ್ ರೂಪವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಬೀಟಾ ಪೈರನೋಸ್ ಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಚಿರಲ್ ಸೆಂಟರ್ ಅನ್ನು ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೀಡಿದ ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರದ ಬೀಟಾ ಪೈರೋನೋಸ್ ರೂಪಕ್ಕಾಗಿ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಈಗ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ತಿಳಿದ ನಂತರ ನೀವು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ w ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಂತರ ನೀವು ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಗೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅನ್ನು ಹೋವರ್ಡ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರಕ್ಕೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಭಾಷಾಂತರಿಸಬಹುದು ಈಗ ಎರಡನೇ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಬಿ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗಾಗಿ ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್‌ನ ಕುರ್ಚಿ ರೂಪಕ್ಕಾಗಿ ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಸೆಳೆಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ಇದು ಬಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ತೆರೆಯೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಫಿಶರ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಸೂತ್ರಕ್ಕೆ ಭಾಷಾಂತರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಆಹ್ ನಾನು ಇದನ್ನು ತೆರೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಐದು ಸ್ಥಾನದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ch two ಅನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇನೆ ಓಹ್ ಇದು ಮೊದಲ ಎರಡನೇ ಮೂರನೇ ನಾಲ್ಕನೇ ಐದು ಐದನೇ ಆರನೇ ಮತ್ತು ಏಳನೇ

ಆದ್ದರಿಂದ cs ಎರಡು ಓಹ್ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಇದು ಮೂಲತಃ ಕೆಟಲ್ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ಮೂರನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೂರನೇ ಇಂಗಾಲ ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೆಯದು ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮತ್ತೆ ಐದನೇ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಆರನೆಯದು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಕೀಟೋಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ನಿಮಗೆ ಹೇಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ. ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿರುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ರಚನೆಗಿಂತ ತುಂಬಾ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವದಲ್ಲಿ ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆಯ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿ ಉಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದೀಗ ನಾನು ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಚಕ್ರ ರಚನೆಯ ಕಾರಣ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದೇ ಅಣುವಿನ ಮ್ಯೂಟಾ ತಿರುಗುವಿಕೆಯ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಾವು ಇದರ ಚಿರಾಲ್ ಸ್ವಭಾವದೊಂದಿಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು, ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಕ್ಕರೆಯ ಅಣುವನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು

ನಾವು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಸಂಸ್ಥೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ತಿರುಗಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಚಿರಾಲಿಟಿಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ನಿಮಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಚಿರಲ್ ಅಣುವು ಧ್ರುವೀಕರಣಗೊಂಡ ಸಮತಲವನ್ನು ತಿರುಗಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಡಿ ಗ್ಲುವಿನ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಕೋಸ್ ಮತ್ತು ಈ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ರೂಪವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆ ಜೊತೆಗೆ 52.7 ಅನ್ನು ನೀಡಿದೆ ಆದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಆವರ್ತಕ ಶೈಲಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಸಹ ತೋರಿಸಿದೆ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಕುರ್ಚಿಯ ವಿನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಬ್ಬರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ch two oh we ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಇದನ್ನು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ ಎಂದು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಿಎಸ್ ಎರಡು ಓಹ್ ಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾಧ್ಯತೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ch ಎರಡು h ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ಈ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ಎರಡು ಸ್ಫಟಿಕೀಯವಾಗಿದೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಕರಗುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಡಿಸ್ಟ್ರೋಮರ್ ಎಂದು ಗಮನಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಸೆಂಟರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಉಳಿದ ಎಲ್ಲಾ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರಗಳು ಅದೇ ಆಹ್ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎನೋಮೆರಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾತ್ರ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಟೀರಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಕರಗುವ ಬಿಂದು 146 ಡಿಗ್ರಿ ಹೊಂದಿದೆ ಇ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಆದರೆ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ನೂರ ಐವತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯು ಜೊತೆಗೆ ಹದಿನೆಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಅನ್ನು ಬಿಟ್ಟರೆ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯಿಂದ ಈ ಎರಡು ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯವರೆಗಿನ ಈ ಎಲ್ಲಾ ರಚನೆಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಒಂದು ಸಂಸ್ಥೆಯ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯು ಈ 52.7 ಕ್ಕೆ ತಲುಪುವವರೆಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಶುದ್ಧ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆ ಮತ್ತೆ ಆಗುತ್ತದೆ. ಇದು 52.7 ಕ್ಕೆ ತಲುಪುವವರೆಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಿ ಇದು ನಾನು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ d ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು 52.7 ಅನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯಾಗಿ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ನ ಪರಿಹಾರವು ಆರಂಭಿಕ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಒಂದು ಎರಡು ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಮತ್ತು ಐವತ್ತೆರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ರಿ ಅನ್ನು ತಲುಪದ ಹೊರತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ನ ಶುದ್ಧ ಪರಿಹಾರವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆ ಜೊತೆಗೆ 18 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು. ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಅತ್ಯಲ್ಪ ಎಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ ಅದು 52.7 ಕ್ಕೆ ತಲುಪದ ಹೊರತು 7 ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮುಕ್ತ ಸರಪಳಿಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯ ಶೂನ್ಯ ಸಾಂದ್ರತೆ ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸಿದರೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಗಳ ಶೇಕಡಾವಾರು ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಭ್ರಮಣೆಯ ಮೂಲಕ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸಂಸ್ಥೆಯು ಅತ್ಯಲ್ಪ ಅಥವಾ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಾವು ನೀಡಿದ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಎಷ್ಟು ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಎಷ್ಟು ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು, ಹಾಗಾಗಿ ಈ ಶೇಕಡಾವಾರು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯು 50 ಪ್ಲಸ್ 52.7 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದ್ದರೆ, ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಕ್ಷೀಯವಾಗಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ-ಗ್ಲುಕೋ-ಪೈರನೋಸ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿರುವ ಬೀಟಾ ಡಿ-ಗ್ಲುಕೋ-ಪೈರನೋಸ್ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪ್ಲಸ್ 18.7 ರ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಎರಡರ ಮಿಶ್ರಣವು 52 ಪಾಯಿಂಟ್ 52.7 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಎಷ್ಟು ತಿಳಿದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಎಷ್ಟು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿಯ ರೂಪವು ಅತ್ಯಲ್ಪವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇ ಸುಲಭವಾಗಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ನಂತರ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ನ 36 ಪ್ರತಿಶತ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಬೀಟಾ ಗ್ಲುಕೋ ಪ್ಯಾರಾನೋಸ್ನ 64 ಪ್ರತಿಶತವು ಅಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇನ್ನೊಂದು ಅಂಶವನ್ನು ಸೇರಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ 64 ಪ್ರತಿಶತವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವಾಗಲೂ ಬೀಟಾ ಎನ್ ಓಮರ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ನಿಜವಲ್ಲ, ಆಲ್ಫಾ ಅನೋಮರ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈರನೋಸ್ನ ಬೀಟಾ ಅಸಂಗತವಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ 64 ಪ್ರತಿಶತದಷ್ಟು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು 36 ಪ್ರತಿಶತ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಇದು ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸ್ ಎಂದು ಪ್ರತಿಬಿಂಬಿಸಬಾರದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ . ಬೀಟಾ ಡಿ ಪೈರನೋಸೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ, ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೋಸ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಮಾನೋ ಪೈರನೋಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಮೈನರ್ ಪಿ ianos ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಡಿ ಮಾನೋ ಪೈರನೋಸ್ ಬೀಟಾ ಡಿ ಮನೋ ಪ್ಯಾರನೋಸ್ ಇಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಭ್ರಮಣೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ, ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಮಾನೋ ಪೈರನೋಸ್ನ 69 ಪ್ರತಿಶತದಷ್ಟು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಮೂವತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಶತ ಬೀಟಾ ಬೇಡಿಕೆ ಪೈರನೋಸ್ ಅನ್ನು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಈಗ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಗಮನಿಸಲಾಗಿದೆ. ಈ ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರೀಯ ಪರಿಣಾಮವು ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗದಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಂಬಲಾಗಿದೆ ಈ ಅನೋಮೆರಿಕ್ ಪರಿಣಾಮವು ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗದಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಂಬಲಾಗಿದೆ, ನಾನು ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಕ್ಷೀಯ ಆಧಾರಿತ ಕಕ್ಷೀಯ ಅಕ್ಷೀಯ ಆಧಾರಿತ ಕಕ್ಷೆಯು ಸುಡುವುದಿಲ್ಲ ಉಂಗುರದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ರಿಂಗ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನ ಅಕ್ಷೀಯ ಎಕ್ಸೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಕೋ ಹೆಮಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಬ್ಯಾಂಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಇದರ ಸ್ಥಿರತೆಗೆ ಅಗಾಧವಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್ ಅಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಹ್ ಓಮ್ನ ಆರ್ಬಿಟಲ್ಗಳ ನಡುವಿನ ಅತಿಕ್ರಮಣ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಉಮ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟ್ರೇಜ್ ಆಫ್ ಕೋ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಹ್ ಜೊತೆಗೆ ಆಹ್ ಖಾಲಿ ಅಲ್ಲದ ಸುಡುವ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಫ್ ದಿ ರಿಂಗ್ ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಲೀ ಸ್ಥಿರೀಕರಣಕ್ಕೆ ಈಗ ಆಹ್ ನಾನು ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲೀಯ ಮೆಥನಾಲ್ ಆಮ್ಲೀಕೃತ ಮೆಥನಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ಎಂದರೇನು ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯ ಮೆಥನಾಲ್ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಎಂದು ನಾನು ಸೂಚಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಥವಾ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ , ನೀವು ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಕೃತ ಮೆಥನಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಎರಡು ಗ್ಲುಕೋ ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸೈಡ್ ರೂಪಗಳು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಎರಡು ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸೈಟ್ ರೂಪಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ನನಗೆ ಅವಕಾಶ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರೊನೊಸೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎನೊಮೆರಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಗುಂಪು ಗ್ಲುಕೋಪೈರನೈಡ್ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಎದುರು ಭಾಗದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಲ್ಫಾ ಒಂದಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಗ್ಲುಕೋ ಪೈರನೋಸೈಡ್ ಸೈಡ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಾಧ್ಯತೆಯೆಂದರೆ ocs ಮೂರು ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಬೀಟಾ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಪೈರನೋಸಿನ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಅದು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂಬ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನಾನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದರ ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ t ನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಬೀಜದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮೆಥನಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಸ್ಪಿ 2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಈ ಬದಿಯಿಂದ ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುವ 2 ಸಾಧ್ಯತೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ . ಎದುರು ಬದಿಯನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಗ್ಲುಕೋಪೈರಾನೋಸೈಡ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿ ಅಹ್ ಬೀಟಾ ಗ್ಲುಕೋಪಿನೋಸೈಟ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ಅಸಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಗ್ಲುಕೋಸೈಡ್ ಗ್ಲುಕೋಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ . ಮನ್ನೋಸ್‌ನ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ಮಾನೋ ಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೋಲಾ ಫ್ರುಕ್ಟೋಸ್ ಅನ್ನು ಫ್ರುಕ್ಟೋಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ರಚನೆಯು ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಅದು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ಬಹಳ ಗಮನಕ್ಕೆ ಆಹ್, ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ರಚನೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಭೇಟಿ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ

Prutor@IITK