ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ , ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದ ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್ಸ್‌ಗೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ಜೈವಿಕ ಅಣುಗಳ ಕುರಿತು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರನ್ನು ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇನೆ , ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿನ ಸರಪಳಿಗಳ ಉದ್ದವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಮರುಕಳಿಸಲು ನಾನು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಕಿಲಿಯಾನಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಅವನತಿಯಿಂದ ಮಾಡಿದ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅಹ್ ಇದು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಮಾತನಾಡಿದೆ ಮತ್ತು ರಚನೆ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ರಚನೆ ಆಹ್ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪಿಷ್ಟದ ವಿಶೇಷ ಉಲ್ಲೇಖದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ. ಆಹ್, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿವೆ, ಇಂದು ನಾವು ಮತ್ತೊಂದು ಜೈವಿಕ ಅಣುವಿನ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ, ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ವಿವರಿಸೋಣ ಆಮ್ಲಗಳು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು , ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿನ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲು ಮತ್ತು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು, ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಗುಂಪು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪು ಆಮ್ಲ ಗುಂಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ತುಂಬಾ ಪ್ರಕೃತಿಯು ಒಂದೇ ಚೌಕಟ್ಟಿನಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ತಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಬೇಸ್ ಗುಂಪು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಲ್ಫಾ ಸೇರಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಕೃತಿಯು ಹೇಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯೋಣ. ಈ ಎರಡನ್ನೂ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅದೇ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ಗೆ ತರಲು ನಾವು ಅದರ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ, ಮತ್ತು ಆಹ್ ಅದರ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಮುಖ್ಯವಾದವುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಕಲಿಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದಂತೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಾಮಾನ್ಯ ರಚನೆಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಪೊಸಿಟಿಯೊದಲ್ಲಿ a n ನಾವು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗುಂಪು ಅದೇ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್ನಲ್ಲಿದೆ ರಚನೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಲವಾರು ಉಪಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಮೊದಲನೆಯದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ. ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಅನ್ನು ನಾನು ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇನೆ ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಅಮಿನೋ ಆಮ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್ ಒಂದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಬದಲಿ ಮತ್ತು ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯ ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಎಲನೈನ್ ಎಲನೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಅನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ವ್ಯಾಲೈನ್ ವ್ಯಾಲೈನ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಎಲಾಲೈನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಿಸಿದ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ cs ಮೂರು ಇವುಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿನ ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಗಾತ್ರವು ಪಿಟೀಲಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಹೋಮೋ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪು ಇರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಇದೆ, ಇದನ್ನು ಲ್ಯೂಸಿನ್ ಲ್ಯೂಸಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಅಮಿನೊದ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ . ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಮ್ಲವು ನಿಮ್ಮ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಹೋಮೋ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಹೋಮೋಲೋಗೇಟೆಡ್ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆವು ನಿಮಗೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಘಟಕಗಳು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿನ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪು ಇಲ್ಲಿ ch-ಎರಡರೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್ ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಗಾತ್ರದ ಸರಪಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಗ್ಲೈಸಿನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆನಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ವ್ಯಾಲೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಿಎಸ್ 3 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು h ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯೂಸಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ch2 ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ಆಹ್ ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಗವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆಗಿದೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮೊಟ್ಟಮೊದಲ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರಶಾಂತ ಪ್ರಶಾಂತ ಸೀರಿನ್ ch2oh ಆಗಿದೆ ch2oh ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇದು ಸೆರಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಥ್ರಯೋನಿನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವು ಥ್ರಯೋನಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಬದಲಿ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಥ್ರಯೋನಿನ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಗವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ ಇದು ಸಿಸ್ಟೈನ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ನ ಮತ್ತೊಂದು ಸದಸ್ಯ ಮೆಥಿಯೋನಿನ್ ಆಗಿದೆ . ಸಲ್ಫರ್ ಥಿಯೋತ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ sch ಎರಡು ch ಎರಡು ಮೆಥಿಯೋನಿನ್ ಮೆಥಿಯೋನಿನ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಲ್ಫರ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಸಿಸ್ಟೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಮಗೆ ch2 sh ಥಿಯೋಲ್ ಅನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೆಥಿಯೋನಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಥಿಯೋ ಈಥರ್ ಈಗ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಎಂದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ಆ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಕೋರ್ ಗುಂಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪು ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಸಿಡಿ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ನಾನು ಮೊದಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಇದು ಪರಿಣಿತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಸ್ಪಾರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದೆ ನಿಮಗೆ ಲಿಂಕಾ ಸಿಎಸ್ ಎರಡು ಸಿಎಚ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗ್ರೂಪ್ ಅನ್ನು ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ನಡುವೆ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಲಿಂಕರ್ ಆಗಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ಸಿಹೆಚ್ 2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಎರಡು ಸಿಎಚ್ ಎರಡನ್ನು ಲಿಂಕರ್ ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರಕರಣಗಳು ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಗವು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಅಮ್ಮೈಡ್ಗಳು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಅಮ್ಮೈಡ್ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಅಮ್ಮೈಡ್ಗಳು ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮ್ಮೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ನನಗೆ ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ ಮತ್ತು ಈ ಅಮ್ಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಸ್ಪರ್ ಜೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಅಮ್ಮೈಡ್ ಎಸ್ ಪ್ರತಿ ಜೀನ್‌ನಿಂದ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಒಂದು ಗ್ಲುಟಾಮಿನ್ ಗ್ಲುಟಾಮಿನ್ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಈಗ ಮೂಲ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲಾಗಿದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ವರ್ಗವು ಮೂಲ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ನಾವು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಈಗ ಮೂಲ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಮೂಲ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಮೂಲ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು sd ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮೂಲಭೂತ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮೂಲ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆ ಲೈಸಿನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಲಿಂಕರ್ ಮತ್ತು ಅಮ್ಮೈನ್ ಗುಂಪಿನ ಅಮೋನಿಯಂ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಲೈಸಿನ್ ಮತ್ತು ಅರ್ಜಿನೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ಇದು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಲಿಂಕರ್ ಮತ್ತು ಗ್ವಾನಿಡಿನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಅರ್ಜಿನೈನ್ ಅರ್ಜಿನೈನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೈಸಿನ್ ಕೇಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮೂಲ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ಆದರೆ ಅರ್ಜಿನೈನ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗ್ವಾನಿಡಿನ್ ಇದೆ ಬದಲಿ ಎರಡೂ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿವೆ ಇವೆರಡೂ ಮೂಲಭೂತ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈಗ ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ನಡುವಿನ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ನೊಂದಿಗೆ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ch ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ಬೆಂಜೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಇತರ ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸುತ್ತೇನೆ ch2

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ಫೆನೈಲಾಲನೈನ್ ಮಾತ್ರ ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ನೀವು ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಫಿನೈಲ್ ಎಲಾ ನೈನ್ ಫಲನಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಟೈರೋಸಿನ್ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ಟೈರೋಸಿನ್ ಫಾಲನೋಲಿನ್ ಟೈರೋಸಿನ್ ಈಗ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮಿನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಕೋರ್ ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಹೆಟೆರೊಸೈಕಲ್ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೆಸರೇ ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮಿನೋ ಆಮ್ಲಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಲಿನ್ ಇದು ಪ್ರೋಲಿನ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಅದರ ರೂಪಿಸುವ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಕೋರ್ ಪ್ರೋಲಿನ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ನೋಡಿ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ತಕ್ಷಣದ ಜೌಲ್ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಅದರ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಿಸ್ಟ್ಯಡಿನ್ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವೆಂದರೆ ಟ್ರಿಪ್ಟೋಫಾನ್ ಇದು ಅದರ ಮಧ್ಯಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇಂಡೋಲ್ ಮೆಥಿಲೀನ್ ಬಾಗಿಲನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು i s ಟ್ರಿಪ್ಟೋಫಾನ್ ಕ್ರಿಪ್ಟೋ ಫಂಡ್ ಟೈಪೋ ಫಂಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಆಹ್ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಪುನರಾವರ್ತಿಸುತ್ತೇನೆ, ಇದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ಅರ್ಥವಾಗುವಂತೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಗೆ ಗೊತ್ತು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಎಲನೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ವ್ಯಾಲೈನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ch3 ಮತ್ತು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಂತರ ನಾನು ಲ್ಯುಸಿನ್ ಲ್ಯೂಸಿನ್ ಮತ್ತು ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್‌ಗೆ ಹೋದೆವು ಲ್ಯೂಸಿನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಶಾಖೆಯ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಐಸೊಲ್ಯೂಸಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಲ್ಫಾದ ಐಸೋಮರ್ ಬದಲಿ ನಂತರ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಹೊಂದಿರುವ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ch two oh ah ಅನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅಹ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಇದು ಸೆರಿನ್ ನಂತರ ಥ್ರಿಯೋನೈನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ cs ಮೂರು ಚೋಹ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಥ್ರಿಯೋನೈನ್ ಸಲ್ಫರ್ ಹೊಂದಿರುವ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಸಿಸ್ಟೈನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ch2sh ಮತ್ತು ಮೆಥಿಯೋನಿನ್ ಇರುತ್ತದೆ. ಇದು ನಿಮಗೆ ತೊಡೆಯ ch3s ch2ch ನೊಂದಿಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಹೊಂದಿದೆ ನಂತರ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪು ಇರುವಲ್ಲಿ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಉಹ್ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ಆದರೆ ch2coo h ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಎಸಿ ಐಡಿ ಇಲ್ಲಿ ch2ch2cooh ಗುಂಪು ಅದು ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಅಮ್ಮೈಡ್ ಆಸ್ಪರ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಅದೇ ಅಮ್ಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಸ್ಪ್ಯಾರಜಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅದು ಕಾನ್ಸ್ ಎರಡು ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳಿಗೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ch ಎರಡು cs ಎರಡು conh ಎರಡು ಗ್ಲುಟಾಮಿನ್ ನಂತರ ಮೂಲಭೂತ ಅಮಿನೊ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮ್ಮೈನ್ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ nh2 ಗುಂಪು ಲೈಸಿನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬದಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಅರ್ಜಿನೈನ್ ch2 ch2ch2 ಗ್ವಾನಿಡಿನ್ ಗುಂಪಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನಂತರ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಫಿನ್ ಅಮಿನೋ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನಾವು ಫೀನೈಲಾಲನೈನ್ ಆಗುವ ಎಲನೈನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಆಹ್ ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಮತ್ತು ಟೈರೋಸಿನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ch2 ಫಿನೈಲ್ ಓಹ್ ಐಜಿ ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮಿನೋ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಪ್ರೋಲಿನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಮ್ಮೈನ್ ಗುಂಪು ಸೈಕಲ್ ಪೈರೋಲಿಡಿನ್ ಸೈಕಲ್ ಪೈರೋಡಿನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪ್ರೋಲಿನ್ ಆಹ್ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇ ಇನ್ನೊಂದು ch2 ಇಮಿಡಾಜೋಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದ್ದು, ಇದನ್ನು ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಟ್ರಿಪ್ಟೋಫಾನ್ ಆಗಿದ್ದು, ch2 ಇಂಡೋಲ್ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಚೌಕಟ್ಟಿನ ಮೇಲೆ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಇದೆ, ಇವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ನೋಡಿದ ನಂತರ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ರಚನೆಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ತಿಳಿದಿವೆ. ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಸಂರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ, ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಜೈವಿಕ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಸಕ್ಕರೆಗಳ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಅಮ್ಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಸಂರಚನೆಯ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಚರ್ಚಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಶುಗರ್ಸ್ ಅಹ್ ಡಿ ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಲ್-ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾನು ನೋಡಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಡಿ ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಲ್ ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎಂದು ಬರೆಯಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿ ಗ್ಲಿಸರಾಲ್ ಡೈಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಲ್ ಎಲ್ ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ d ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿದೆ ಆದರೆ 1 ah ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು d ಇದು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು 1 ನಲ್ಲಿ ಎಡಭಾಗವು ಈಗ ಅದೇ ರೀತಿ ಸರಿ ನಾನು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಡಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಡಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಎಲ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಈಗ ನೀವು ಡಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ನಾನು ಅಮೋನಿಯಂ ಗುಂಪು ಎನ್ಎಸ್ ತ್ರಿ ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಎಲ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡಿ ಗ್ಲಿಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಲ್ ಗ್ಲೈಸೆರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿ ಅಮಿನೋ ಆಸಿಡ್ ಡಿ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಒತ್ತಿ ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಡಿ ಐಸೋಮರ್ ನಿಸರ್ಗದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮತ್ತು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಎಲ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಎಲ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಹೆಚ್ಚು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಏಕೆ ಈ ಸಕ್ಕರೆಗಳು ಮತ್ತು ಎಲ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಮುಂದೆ ಆಹ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞ ಆದರೆ ಪ್ರಕೃತಿಯು ತುಂಬಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ಏಕೆ ಎಲ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆದ್ಯತೆಯಲ್ಲಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಕಾರಣಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಸಕ್ಕರೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಗೊತ್ತು ಉಹುಂ ಶುಗರ್ಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ , ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ, ಆಹ್ ಇನ್ನೂ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ, ಈಗ ನಾವು ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲ ಆಧಾರಿತ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲ-ಬೇಸ್ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ನಾನು ಆರಂಭದಲ್ಲಿಯೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪಿನ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ 180 ಆಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಒಂದು ಬೇಸ್ ಮತ್ತೊಂದು ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅದು ಹೇಗೆ ಆಗುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದೇ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಅಣುವು ಹೇಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಮೂಲ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಆಮ್ಲದ ಮೂಲ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡೋಣ. ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲವು ಬೇಸ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಕೌಂಟರ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಕೌಂಟರ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ಕಾರ್ಬ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಆಕ್ಸಿಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನೋ ಗ್ರೂಪ್ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಬೇಸ್ ಬಿಲ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವಂತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿನ ಕಾರಣ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನ್ ರೂಪದಲ್ಲಿರಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತದೆ. ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗುಂಪು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ರೂಪದಲ್ಲಿರಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಇತರ ಸಂಸ್ಥೆಯೊಂದಿಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಮತೂಕಗೊಳಿಸಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಮೈನ್ ರೂಪವಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಉಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಆಸಿಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಈಗ ಅಮೋನಿಯಮ್ ರೂಪದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ , ಅಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಂ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ರೂಪದಲ್ಲಿರುವ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಸಂಯುಕ್ತದ ಮೇಲಿನ ಒಟ್ಟು ಚಾರ್ಜ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಒಂದು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಒಂದು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶ ಮತ್ತು ಒಂದು ಋಣ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶ ಎರಡನ್ನೂ ಒಟ್ಟು ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಒಟ್ಟು ಶೂನ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಶೂನ್ಯ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅಣುವಿನೊಳಗೆ ಅದು ಎರಡೂ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಜೂಟರ್ ಐಯಾನ್ ಡ್ಯೂಟೆರೊ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ n ಮತ್ತು ಈ ಜುಟೆರಾನ್ ತಟಸ್ಥ ph ನ್ಯೂಟ್ರಲ್ ph ಅಂದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಥವಾ ಮೂಲಭೂತವಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ph7 ಜೂಟೆರಾನ್ ಸಂಸ್ಥೆಯು ph7 ನಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ph 12 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೂಲ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೋದರೆ ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಅದರ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ರೂಪವು ph ಹನ್ನೆರಡು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಆಮ್ಲೀಯ ಬದಿಯ ಕಡೆಗೆ ಹೋದರೆ ph ಶೂನ್ಯ ವಿವಿಧ ಡಿಕ್ ಸೈಡ್ ಎಂದು ಅರ್ಥ. ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅಮೋನಿಯಂ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ . ಪಿಎಚ್ ಏಳು ನಲ್ಲಿನ ದ್ರಾವಣದ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಅದು ಡ್ಯೂಟೆರೋನಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಅಮೋನಿಯಮ್ ರೂಪದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ರೂಪವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಭಾಗದಲ್ಲಿ p h ಆಗಿದೆ 0 ಅಮೈನ್ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಆಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಮೂಲಭೂತ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೋನಿಯಂ ಅದರ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಹಾಗೆಯೇ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ. ಮೂಲ ಭಾಗದಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ದ್ರಾವಣದ ph ಅನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂಭವನೀಯ ah ರಚನೆಗಳು ಆದರೆ ಇದು ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಯಾವುದೇ ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲದಿರುವ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಐರನ್ಯಸಬಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಂದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅದು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಆಹ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಅದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆಯೇ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅದು ಆಹ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಉಮ್ ಆಹ್ ಎ ಮೀನ್ ಆಗಿ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಸೈಡ್ ಚೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಆ ಹೆಟೆರೊಸೈಕಲ್ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದೆ ಬದಲಿ ನಂತರ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇತರ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ರಚನೆಗಳು ಆಹ್ ಇತರ ರಚನೆಗಳು ಸಹ ಸಾಧ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ತಕ್ಷಣದ ಎಣ್ಣೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮೀಥೈಲ್ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಇ ಗುಂಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮುಖ್ಯ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಮಿಡಾಜೋಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಲ್ಲದು ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದರೆ ಈ ಅಮೈನ್ ಸಹ ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಯಾನೀಕೃತ ಸರಿ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ph ವಿವಿಧ ರಚನೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಇದು ಸಾಧ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಿಸ್ಟೈಡಿನ್ ಸರಿ ಇದು ps4 ps4 ನಲ್ಲಿ ಸಾಧ್ಯ, ನಾವು ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಗುಂಪು ಸರಿ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಕಡೆಗೆ ಹೋದಾಗ ಅದು ph 4 ನಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಗುಂಪು ಕೂಡ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ph ಶೂನ್ಯದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಭಾಗವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾನು ತಟಸ್ಥ ah ph ph ಎಂಟು ಕಡೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇನೆ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ , ಇದು ph8 ನಂತೆ ಆಗುತ್ತದೆ ನೀವು ತಟಸ್ಥ ಭಾಗದ ಕಡೆಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮ ಮೂಲಭೂತ ph ಅತ್ಯಂತ ಮೂಲಭೂತ ph

ಆದ್ದರಿಂದ ph ಹನ್ನೆರಡು ಎಲ್ಲಾ ಐರನೈಸಬಲ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ph ಎಂಟು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ರೀಮನ್ ಭೂಗೋಳದ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿ ಹೋದರೆ ಅಯಾನೀಕರಿಸುವ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅಯಾ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇಮಡಸ್ ವೆಲ್ಡಿಂಗ್ ಆಹ್ ಮೂಲ ಸಾರಜನಕವು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ph ಅನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಅದೇ ಅಣುವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ರೂಪಗಳು ಈಗ ನಾನು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಬಗ್ಗೆ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂದರೇನು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಇದು ಪಿಎಚ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ , ಅಂದರೆ ಅದು ಭೂಶಾಖದಲ್ಲಿದೆ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಪ್ರಮಾಣವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಿಖರವಾಗಿ ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸುವ ph ಆಗಿದೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈ ph ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದರಲ್ಲಿ ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಇಲ್ಲದಿರುವ ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಇಲ್ಲ ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಇಲ್ಲ ಈಗ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಪೈ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ನಾವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಪೈ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸೋಣ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಐಸೊಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಬಿಂದು ಅದು ನಿವ್ವಳ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರದ ph ಎಂದು ನಾನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತೇನೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಮೇಲಿನ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ಅಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಸಮತೋಲನಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ pi ಅಲ್ಲಿ ph ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿವ್ವಳ ಶುಲ್ಕವಿಲ್ಲ ಈಗ ನಾವು ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿ ಇಲ್ಲದೆ ಶೇಷವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುವ ಪೈ ಪೈ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸೋಣ ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿ ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿ ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿಯಿಲ್ಲದೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಪೈ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ, ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಎಲನಿನ್ ಸಿಎಸ್ ಮೂರು ಸಿಎಚ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯೋಣ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ pk ಗಾಗಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪಿಗೆ pk ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರು ಒಂಬತ್ತು ನಾವು ಹೇಗೆ ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಮಾಡಬಹುದು ಪೈಪಿಯು ಪೈಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು p ಕಾಪ್ಪಾ ಒಂದು ಮತ್ತು pk ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ಸಂಕಲನಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಸ್ ಓ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರು ಒಂಬತ್ತು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಹನ್ನೆರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಎರಡು ಭಾಗಿಸಿ ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪೈ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಈ ಎಲಾನಿನ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಈಗ ನಾವು ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಪೈ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅಯಾನೀಕರಿಸಬಹುದಾದ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿ ಅಯಾನೀಕರಿಸಿದ ಗೋಚರ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ vi ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಲೈಸಿನ್ನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಮೂಲಭೂತ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ. ನಾನು ಅದರ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಮಿನ್ ಸರಿ ಎಂದು ಬರೆಯೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ pk ಯ pk ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಎಂಟು ನಂತರ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪು pk ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಂತಿಮ ಸರಪಳಿ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪು pk ಹತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಒಂಬತ್ತು ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪಿನ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಬಾ sic ಬದಲಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ pk ಎರಡೂ ಮೂಲಭೂತ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ pi ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ pi ಇದು pk 1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಂಟು ಅಂಕಗಳು ನಾನು ಅವರು ಎರಡೂ ಮೂಲ ಗುಂಪು pk ಗೆ ಹೇಳಿದರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ಮತ್ತು pk ಎರಡು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಬದಲಿಗಾಗಿ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಮೂಲ ಅಡ್ಡ ಸರಪಳಿ ಅಂದರೆ ಹತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಒಂಬತ್ತು ಭಾಗಿಸಿ ಎರಡರಿಂದ ಹತ್ತೊಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ನಾಲ್ಕನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸುವುದು ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಏಳು ಈಗ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಆಮ್ಲಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಪಾರ್ಶ್ವ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪಿಗೆ pk pk 2.19 2.19 ಮತ್ತು ಪಾರ್ಶ್ವ ಸರಪಳಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗುಂಪಿಗೆ pk ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಐದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಐದು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು pk ಆಗಿದೆ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರು ಏಳು ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರು ಏಳು ಈಗ ಪೈ ಐಸೊಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮೂಲಭೂತ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎರಡು ಮೂಲ ಗುಂಪುಗಳ pk ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಮೈನೋ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬದಲಿ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಆಸಿಡ್ ಆಹ್ ನಾವು ವಿಲ್

ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದಾದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಂಪಿನ ah pk ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು pka ಒಂದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಒಂಬತ್ತು ಮತ್ತು ನಂತರ pk ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಐದು ಎರಡು ಭಾಗಿಸಿ ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಭಾಗಿಸಿ ಎರಡು ಮೂರು ಆಗುತ್ತದೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಕೇಸ್ ಗ್ಲುಟಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು, ಐಸೊಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಬಿಂದುವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವಾಗ ನಾವು ಆಮ್ಲ ಗುಂಪಿನ pk ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಲೈಸಿನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಲೈಸಿನ್‌ನ ಬೇಸ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಅಹ್ ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪು ಪಿಕೆ ಜೊತೆಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪು ಪಿಕೆ ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಈ ಎರಡನ್ನು ನಾವು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಪಿ ಐಸೋಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಈಗ ನಾನು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ಪ್ರೋಟೀನ್ ರಚನೆಯ ಪರಿಚಯವು ಪ್ರೋಟೀನ್ ರಚನೆಯ ಪರಿಚಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಪ್ರೋಟೀನ್ ನಿಮ್ಮಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಉಮ್ ಆಹ್ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಆಹ್ ಸರಪಳಿಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳು ಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಅಮಿನೊ ಅಸಿ d ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೂಲ ಘಟಕವಾಗಿದೆ ನೀವು ಆಹ್ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಈ ಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು . ಅಲ್ಲಿ ಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಬಹುದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮತ್ತು ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಹಲವಾರು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರಚನೆಯ ದ್ವಿತೀಯ ರಚನೆಯ ತೃತೀಯ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಚತುರ್ಭುಜ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಮೊದಲು ಆಹ್ ಯು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಗೊತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರಚನೆಯು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಅನುಕ್ರಮವಾಗಿದೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿನ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಸರಣಿ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಸೇತುವೆಗಳ ಸ್ಥಳ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಎಲ್ಲಾ ಡೈ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಸೇತುವೆಗಳ ಸ್ಥಳ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರಚನೆಯು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ಅನುಕ್ರಮದೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸರಪಳಿಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಸೇತುವೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿವೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಅಲ್ಲದ ಸ್ಥಳದೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಸೇತುವೆಗಳ ಲಿಂಕ್ ಸ್ಥಳ, ನಂತರ ದ್ವಿತೀಯ ರಚನೆಗಳು ದ್ವಿತೀಯ ರಚನೆಗಳು ದ್ವಿತೀಯ ರಚನೆಗಳು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬೆನ್ನೆಲುಬಿನ ಭಾಗಗಳಿಂದ ಊಹಿಸಲ್ಪಟ್ಟ ನಿಯಮಿತ ಅನುಸರಣೆಗಳಾಗಿವೆ , ಅದು ಮಡಿಕೆಗಳಾದಾಗ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬೆನ್ನುಮೂಳೆಯ ಭಾಗಗಳಿಂದ ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ ನಂತರ ಮೂರನೆಯದು ತೃತೀಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ. ಸಂಪೂರ್ಣ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯು ಸಂಪೂರ್ಣ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ಟೋಸ್ಸರಿ ರಚನೆಯು ಸಂಪೂರ್ಣ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಈಗ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆಯು ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ಪ್ರವೇಶಿಸುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ . _ ಡಿ ಸ್ಥಳ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಸೇತುವೆಗಳ ದ್ವಿತೀಯಕ ರಚನೆಯು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬೆನ್ನೆಲುಬಿನ ಭಾಗದಿಂದ ಅದು ಮಡಿಕೆಯಾದಾಗ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ರಚನೆಯು ಸಂಪೂರ್ಣ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ನಿಮಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಪೆಪ್ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ . ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳು ಇಂಟರ್ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ, ಅದು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಈ ಎಲ್ಲಾ ರಚನೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಗಮನಕ್ಕಾಗಿ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ