ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ನಾನು ಇಂದು ಆಹ್ ಜೈವಿಕ ಅಣುಗಳ ಕುರಿತು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರನ್ನು ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ನಾವು ಮುಖ್ಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ಆರನೇ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಉಪನ್ಯಾಸ ಆರು ಕುರಿತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ನಾನು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯ ರೀಕ್ಯಾಪ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಎಪಿಮೆರೈಸೇಶನ್ ಎಪಿಮರೀಕರಣ ಮತ್ತು ಡಯಲ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಮತ್ತು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಕುರಿತು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ವಿಷಯದೊಂದಿಗೆ ಇಂದು ನಾವು ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ಉದ್ದವಾಗಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತು ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಉದ್ದವಾಗಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ . ನಾವು ಕಿಲಿಯಾನಿ ಫಿಶರ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಿಲಿಯಾನಿ ಫಿಕ್ಚರ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಈ ಉದ್ದವನ್ನು ಸಾಧಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ . ನೀವು ಆ ಸರಪಣಿಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಉದ್ದಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂಬ ಚೌಕಟ್ಟು ನಾನು ಪಾಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಚೈನ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ವಿಸ್ತರಿಸಬಹುದು ಹೇಗೆ ಈ ವರ್ಗಾವಣೆ ಓರ್ಮೇಶನ್ ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಈ ರೂಪಾಂತರವನ್ನು ಆಹ್ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಸಾಧಿಸಬಹುದು, ಅದು ಸಕ್ಕರೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಅದರ ಮೇಲೆ ಕಲಿಯಾನಿ ಫಿಶರ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಆಹ್ ಮತ್ತು ಆ ಮೂಲಕ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಹ್ ನಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಕಲ್ಯಾಣಿ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯದ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ನಾನು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿ ಎರಿಥ್ರೋಸ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೊದಲ ಎರಿಥ್ರೋಸ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದರ ರಚನೆಯು ನಿಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ಚೆನ್ನಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಿಥ್ರೋಸ್ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇಂಗಾಲವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಗೆ ತಿಳಿಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಅದು ಈ ಪ್ರಚೋದನೆಯನ್ನು ಎಸೆಯುತ್ತದೆ ಇದು ಮೂಲತಃ ಆಲ್ಡೋಸ್ ಅನ್ನು ಎಸೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಏನು ಮಾಡಲಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಸಿ ನಿಂದ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ಯಾನೈಡ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಸೈನೈಡ್‌ನಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಯಾವುದೇ ಸೈನೈಡ್ ಮೂಲ ah ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಲ್ಲದು, ನಾನು ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಗಾಗಿ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ hcl ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈಗ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು. ಇದು ಪ್ರೋ ಚಿರಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು ಮುಖಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಮೇಲಿನ ಮುಖ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಕೆಳಗಿನ ಮುಖ ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳು ಇಲ್ಲಿವೆ, ಅದು ಮೇಲಿನ ಮುಖದಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕೆಳಗಿನ ಮುಖದಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನಾವು ಮೊದಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದು ಮೇಲಿನ ಮುಖದಿಂದ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸೈನೊಹೈಡ್ರಿನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ , ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ನೆನಪಿಡುವ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರೊ ಚಿರಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕೆಳಗಿನ ಮುಖದಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದು ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ, ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿರುದ್ಧ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸ್ಟೀರಿಯೊಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದ ನಂತರ ನಾವು ಅದನ್ನು ಈ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳಿಗೆ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ತಗ್ಗಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ನಾವು ಬಿಎಸ್‌ಒ 4 ನಲ್ಲಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಬಿಎಸ್‌ಒ 4 ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು, ಅದು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ , ಇದು ಈ ನೈಟ್ರೈಲ್ನ ಭಾಗಶಃ ಕಡಿತವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ಎಲ್ಡಿಮೈನ್ ಪಾಯಿಂಟ್ಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಸರಾಸರಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಮಾಡಿದರೆ ನಾವು ಆಯ್ದ ಕಡಿತವನ್ನು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ನಂತರ ಅದು ನೈಟ್ರಿಲ್ ಮಾಡಬಹುದು ಅಮೈನ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನಾವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಬಿಎಸ್‌ಒ 4 ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದಾದ ನಿಯಂತ್ರಿತ ಆಹ್ ಕಡಿತವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಅದನ್ನು ಎಲ್ಡಿಮಿನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಸ್ವೀಕರಿಸಿದ ನಂತರ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆಯಿಲ್ಲದೆ ಉಳಿದ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ . ನಾವು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ld ಮೀನ್‌ಗೆ ಇಳಿಸುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನಾವು ಅದೇ ಕಡಿತವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಹ್ ಕಾರಕವನ್ನು ಈಗ ಈ ಎಲ್ಡಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪುನರುತ್ಪಾದಿಸಲು ನಾನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಅಂದರೆ ನಾನು ಆಮ್ಲ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಆಮ್ಲ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಗಾಗಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ hcl ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪುನರುತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಸಹ ಸ್ಟೀರಿಯೊಸೋಮರ್‌ಗೆ ನಾವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವು ಮತ್ತು ಅಡ್ಡ ಉತ್ಪನ್ನವು amm ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಓನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ಎರಡರಲ್ಲೂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಮಿನೋ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡಿ ಥ್ರೋಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಡಿ ರೈಬೋಸ್ ಸಿಕ್ಕಿತು ಮತ್ತು ಅದರ ಮತ್ತೊಂದು ಅಡಚಣೆಯನ್ನು ನಾವು ಈ ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ ಮೂಲಕ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಡಯಾಸ್ಟೋಮಾ ಎರಡರಲ್ಲೂ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎಪಿಮರ್ ಸಿ ಟು ಇಪಿ ಮಾರ್ ಆಹ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಪಿ ಮೆರ್ಸ್‌ನ ಸಿ ಟು ಇ ಪ್ರೈಮರ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಸಿ ಎರಡು ಪಿಮ್ಮರ್‌ಗಳ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಕ್ಲಿಯೋನಿ ಫಿಶರ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯು ಸಿ 2 ಪಿಮ್ಮರ್‌ಗಳ ಜೋಡಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಎರಡನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಸ್ಟೀರಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವು ಡಿಸ್ಟೋಮರ್ ಎರಡಕ್ಕೂ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೈನೈಡ್ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕ್ಲಿನಿಕ್ ಅನ್ನು ಪುನರಾವರ್ತನೆ ಮಾಡಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಸೋಡಿಯಂ ಸೈನೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಸೈನೈಡ್ ಯಾವುದೇ ಸೈನೈಡ್ ಮೂಲವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಿನಲ್ಲಿ ಒನೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನೀವು ರಚಿಸುತ್ತಿರುವ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ ಚಿರಲ್ ಅಹ್ ಎರಡು ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೂಪಾಂತರವು ಡಯಾಸ್ಟೋಲ್ ಆಯ್ಕೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಕೇಂದ್ರಗಳು ಆಹ್ ಒನ್ ಆಹ್ ಹೊಸ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡೂ ಡಯಾಸ್ಟೋಮರ್ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ರೂಪಗಳು c2 ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ, ಈ ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಅವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಈ ಎರಡೂ ಸ್ಥಾನಗಳು

ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪಾರ್ಸೆಲ್ ಕಡಿತವಲ್ಲ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಸಂಪೂರ್ಣ ನಿರ್ದೇಶನವು ಬಿಎಸ್ಒ 4 ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಕ್ರಿಯ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ವೇಗವರ್ಧಕ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ , ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಡಿತ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ನಾವು ಆಹ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಚಾರ್ಕೋಲ್ ಆಹ್ನಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ, ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಂಡ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಇಲ್ಲಿ ರೋಗನಿರೋಧಕ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ನಾವು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈ 1d ಮೀನ್ ರಚನೆಯ ಅಂಶವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ತೀವ್ರವಾಗಿ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮತ್ತೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ಹೊಂದಿರುವ ಹೋಮೋಲೋಗೇಟೆಡ್ ಸಕ್ಕರೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಅಮೈನ್ಗಳು ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿವೆ . ಡಿ ರೈಬೋಸ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಎರಡು ಇ ಪ್ರೈಮರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಸಿ ಎರಡು ಎಪಿಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಡಿ ಥ್ರೋಗಳಿಗಿಂತ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಟ್ಟು ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಕಿಲಿಯಾನಿ ಫಿಶರ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಕ್ಕರೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ಉದ್ದವು ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸಹ ತಿಳಿದಿರುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಸರಪಳಿಯ ಉದ್ದವನ್ನು ಕುರಿತು ಚರ್ಚಿಸಿದ ನಂತರ ನಾನು ಸರಪಣಿಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡಲಿದ್ದೇನೆ ಚೈನ್ ಸ್ಯಾಟರ್ನಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣ ಅವನತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತೆ ಸರಪಳಿಯ ಉದ್ದವನ್ನು ಪುನರಾವರ್ತಿಸಲು ನಾನು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್, ನಾಲ್ಕರಿಂದ ಹೇಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಚರ್ಚಿಸಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಕ್ಕರೆ ನಾವು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಕ್ಕರೆಯನ್ನು ತಲುಪಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಿಲಿಯಾನಿ ಫಿಶರ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ರೂಪಾಂತರಗಳು ಯಾವುವು, ಆಹ್ ಮೊದಲ ಸಕ್ಕರೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಎಚ್‌ಸಿಎನ್ ಆಹ್ ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪು ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಮೂಲತಃ ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಸಕ್ಕರೆಯು ಚಿರಾಲ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಡೀಸೆಲ್ ಆಯ್ದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾದ ಆಹ್ ಡಯಾಸ್ಟೀರಿಯೊಮರ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ನ ಮೇಲಿನ ಈ ಸೈನೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸೈನೋಹೈಡ್ರಿನ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸೈನೋಹೈಡ್ರಿನ್‌ಗಳು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಆಹ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಇ ಗೆ ಭಾಗಶಃ ಕಡಿತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ. ನಿಮಿಷ ಮತ್ತು ಈ ಅಮೈನ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಬೇಸ್‌ನ ಒಂದು ಜೋಡಿ c2 ಎಪಿಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಸೆಕೆಂಡ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಮೂಲತಃ ಇದು ಆಡ್ ರೈಬೋಸ್ ಆಗಿದೆ ಡಿ ರೈಬೋಸ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಎಪಿಮರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಿಥ್ರೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಹ್ ಒನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಖಚಿತವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ಖಚಿತವಾಗಿ ಹೇಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿ ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೋಲ್ ಡಿಗ್ರೆಡೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಸಂಪೂರ್ಣ ಅವನತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತು ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈಗ ಈ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ , ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲಾಮೈನ್ ಎಲ್ಡಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ರೂಪಾಂತರದ ಟ್ರೇಸ್ ಆಸಿಡ್ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಸುಲಭಗೊಳಿಸಲು ಆಮ್ಲದ ಒಂದು ಜಾಡಿನ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಆಕ್ಸಿನ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಸಹಾಯಕವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ . ನೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಸ್ಟ ಕ್ಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ, ಸ್ಟ ಕ್ಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಸಿಟೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯಲ್ ಗುಂಪು ಇಡೀ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುವುದು ಅದು ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟೇಟ್ ಉತ್ತಮ ಜೀವಂತ ಗುಂಪಿನ ಅಸಿಟೇಟ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೊರಹಾಕುತ್ತದೆ ಪರೀಕ್ಷೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಾಮ್ ಈಗ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಆ ಆಹ್ ನಾವು ಈ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಬೇಸ್ ಆಕ್ವಿಯೊದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಯುಎಸ್ ಬೇಸ್ ಜಲೀಯ ಬೇಸ್ ಎರಡು ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೊಲೈಜ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಿಂದ scm ತೆಗೆಯುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಸಿಎಲ್ ತೆಗೆಯುವಿಕೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಸೈನೊಹೈಡ್ರಿನ್ ರಚನೆಯ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ ಪೆನ್ ಪೆಂಟೋಸ್ ಆಗಿರುವ ಡಿ ಅರಾಬಿನೋಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವ ಮೂಲ ಸ್ಥಿತಿ, ನಾವು ಜಾಹೀರಾತು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಹೆಕ್ಸೋಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಪೆಂಟೋಸ್ ಡಿ ಅರಾಬಿನೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತೆ ನಾನು ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪುನರಾವರ್ತಿಸುತ್ತೇನೆ. ಸಂಪೂರ್ಣ ಅವನತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಸಂಪೂರ್ಣ ಅವನತಿಯು ಕಿಲಿಯಾನಿ ಫಿಶರ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಂಗಾಲವು ಇಡೀ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಆಕ್ಸೈನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸ್ಕ್ಯಾಫೋಲ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಆಕ್ಸಿನ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಸ್ಟ ಕ್ಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ, ಅದು ಸ್ಟ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮಾಡಬಹುದು ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇದು ಓಕ್ ರೂಪವು ಉತ್ತಮ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನೈಟ್ರೈಲ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬಂಧವು ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಸಿಟೇಟ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಸ್ಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಇತರ ಅಸಿಟೇಟ್ ಹಾಗೆಯೇ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಮೂಲ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಸ್ಟ ಕ್ಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪುಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಮತ್ತು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ , ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಸ್‌ಸಿ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬೇಸ್ ಹೈಡ್ರೊಲಿಸಿಸ್ ನಂತರ ನಾನು ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಾವು ಸೈನೊಹೈಡ್ರಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉಳಿದವುಗಳು ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆಯೋ ಅದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಇದನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ scn ಹೊರಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಗೂಡು ಆಗಿರುವ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ರಚಿಸುವುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಎಸ್ಎನ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಡಿ ಅರಾಬಿನೋಸ್ ಪೆಂಟೋಸ್ ಅನ್ನು ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸರಪಳಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ. ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾನು ಡಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಡಿ ಡಿ ಎಂಬ ಹೆಸರನ್ನು ಉಚ್ಚರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೋನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಂದು ಸಕ್ಕರೆ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಘಟಕವನ್ನು ಹೆಮಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗುವುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಘಟಕಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಹೆಮಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಮತ್ತೊಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ರೂಪುಗೊಂಡ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ಥಾ t

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ರೂಪುಗೊಂಡ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡ್ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ . ಇದು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್‌ನಿಂದ ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಕೊಂಡಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಕೊಂಡಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಎಂದು ನಾನು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮೂಲಕ ಹೇಳಬಲ್ಲೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ನಿಜವಾಗಿ ಏನಾಗಿವೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ನಾವು ನಿಜವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ . ಒಂದು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಆಹ್ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅವುಗಳನ್ನು ಆಹ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್‌ನಿಂದ ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಜೋಡಿಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಆಗಿವೆ ಏಕೆ ನಾನು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಪ್ರೈಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದ್ದೇನೆ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಘಟಕ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಂದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಎರಡು ಪ್ರಧಾನ ಮೂರು ಪ್ರಧಾನ ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಐದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಮತ್ತು si ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ x ಅವಿಭಾಜ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದೆ , ನಾವು ಎನೋಮಾರ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಓರಿಯಂಟೇಶನ್ ಅನ್ನು ತಿಳಿದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಅಸಿಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಎರಡು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಘಟಕ ಎರಡು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಅನ್ನು ಮಾಲ್ಟೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎರಡು ಗ್ಲುಕೋಸ್ ಘಟಕಗಳು ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಪ್ರಧಾನ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್‌ನಿಂದ ಲಿಂಕ್ ಆಗುತ್ತವೆ . ಎರಡು ಗ್ಲುಕೋಸ್ ಯೂನಿಟ್ ಆದರೆ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ಮೊದಲು ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಒಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗೆ ಒಂದು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಬೀಟಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಆಗಿದೆ ಬೀಟಾ 1 4 ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೊ ಆಮ್ಲೀಯ ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಈ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸೆಲ್ಲೋಬಯೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎರಡು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಘಟಕವನ್ನು ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡೂ ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲಿ ಮಾಲ್ಟೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಉದಾಹರಣೆಗಳಿವೆ ಇ ಮತ್ತು ಸೆಲ್ಲೋಬಯೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮತ್ತು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಎರಡೂ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಈಗ ನಾನು ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ನಾಲ್ಕನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಉಳಿದವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಮತ್ತು ಡಿ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಮತ್ತು ಡಿ ಗ್ಯಾಲಕ್ಟೋಸ್ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ , ನಾವು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಎಂದು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಿದರೆ ಬೀಟಾ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಪ್ರಧಾನ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಬೀಟಾ 1 4 ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಡಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಮತ್ತು ಡಿ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ , ಈ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಅನ್ನು ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಈಗ ನೀವು ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಆಹ್ ಈ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಮಾಲ್ಟೋಸ್ ಮತ್ತು ಸೆಲೆಬಿಯೋಸ್‌ಗಿಂತ ಸಾಕಷ್ಟು ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಸಂಪರ್ಕವು ಸೆಲ್ಲೋಬಯೋಸ್‌ನಲ್ಲಿರುವಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಘಟಕ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಡಿ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಮತ್ತು d ಗ್ಲುಕೋಸ್ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನಲ್ಲಿದ್ದರೂ ನಾವು ಎರಡು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ಸ್ವರೂಪವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಘಟಕ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಹ್ ರೀತಿಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳನ್ನು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸುವ ಆಹ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳು ಈಗ ನಾನು ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಹೆಸರಿನಲ್ಲೇ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಹತ್ತರಷ್ಟನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ. 10 ಹಲವಾರು ಸಾವಿರ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಸಾವಿರ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಘಟಕಗಳು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ಗ್ಲೈಕೊಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳಿಂದ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡಿವೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ನೀಡಲು ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಆಹ್ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಪಿಷ್ಟ ಪಿಷ್ಟವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಪಿಷ್ಟ ಪಿಷ್ಟವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಮಿಶ್ರಣದ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಈ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಒಂದು ಮಿಲೋಸ್ , ಇದು ಪಿಷ್ಟದ ಶೇಕಡಾ 20 ರಷ್ಟಿದೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಎಂಭತ್ತು ಶೇಕಡಾ ಪಿಷ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಮೈಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಅವುಗಳ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ, ಈ ಮೈಲೋಸ್ ಮತ್ತು ಅಮೈಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಆಹ್ ಎರಡು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಲಿಂಕ್ ಆಗಿವೆ ಮತ್ತೊಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಅದೇ ರೀತಿ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಕಾರ್ ಗುಂಪಿನ ಆಹ್‌ನಲ್ಲಿ ಇತರ

ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ನಾನು ಅದನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಸಂಪೂರ್ಣ ರಚನೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಸೆಳೆಯಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಘಟಕವಾಗಿದೆ , ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು
ಮತ್ತೊಂದು ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈ
ಮೊನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ನಾಲ್ಕನೇ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ, ಲಿಂಕೇಜ್
ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮತ್ತು ಇದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮತ್ತೊಂದು ಇದು ಬೆಳೆಯುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬಣ್ಣಿಸುತ್ತಿರುವ ಲಿಂಕ್ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು ಕೆಂಪು ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್
ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಸಿಡಿ ಲಿಂಕೇಜ್ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಆಲ್ಫಾ ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುವುದು ಇದು ಒಂದು ಮತ್ತು ಇದು ಇನ್ನೊಂದು ಎಂದು
ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಒಂದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಎರಡು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಮೂರು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಈಗ ಮತ್ತೆ ಈ ಲಿಂಕ್‌ಗಳಿಗೆ ಇದು
ಒಂದಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಮತ್ತೆ ಆಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಉಪ ಘಟಕಗಳು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತವೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮಿಲೋದ ಮೂರು ಉಪ ಘಟಕಗಳ
ಮಿಲೋಸ್‌ನ ಮೂರು ಉಪ ಘಟಕಗಳಿವೆ ಈಗ ನಾನು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಅಮೈಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿ
ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಮೂರು ಉಪಘಟಕಗಳನ್ನು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಅಮೈಲೋಸ್ ನಿಮಗೆ
ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೋನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್
ಲಿಂಕೇಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಈಗ ನಾನು ಅಮೈಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಒಂದು ಮಯೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಏನು
ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ವಿವರಿಸಲು ನಾನು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕಗಳು 1 4 ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಎಂದು ನಾವು ಮೈ ಕಡಿಮೆಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೋಡಿದಂತೆ ಆದರೆ ಆಲ್ಫಾ
ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಸಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್
ಇನ್ನೊಂದು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಆಹ್ ಘಟಕದ ಉಪ ಘಟಕದೊಂದಿಗೆ ಆರು ಸ್ಥಾನ ಆರು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಸ್ಥಾನ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್
ಲಿಂಕ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು. ಇನ್ನೊಂದು ಉಪ ಘಟಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಈಗ ನಾನು ಸಂಪೂರ್ಣ
ರಚನೆಯನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಈಗ
ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಿಂದ ಗುರುತಿಸುತ್ತೇನೆ
ಇದು ಇವು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳು ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್
ಲಿಂಕೇಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಸಿಕ್ಸ್ ಪ್ರೈಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಇದು
ಒಂದನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬಣ್ಣ ಕೋಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಒಂದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಎರಡು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಮೂರು ಪ್ರೈಮ್
ತಿಳಿದಿದೆ ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಐದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಅವಿಭಾಜ್ಯವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಆಹ್ ಆಲ್ಫಾ ಈ ಸಂಪರ್ಕದ
ದೃಷ್ಟಿಕೋನವನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಹ್ ಅಕ್ಷೀಯ ದೃಷ್ಟಿಕೋನ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ಆರು ಪ್ರಧಾನ ಆರು ಮತ್ತೊಂದು ಉಪ ಘಟಕದೊಂದಿಗೆ ಪುನರಾವರ್ತಿತ ಆರು ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್
ಲಿಂಕೇಜ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮತ್ತೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಂದು ಆಲ್ಫಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಆಲ್ಫಾ ಒನ್
ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಅಮಿಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ನ ಐದು ಉಪ ಘಟಕಗಳನ್ನು
ಅಮಿಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ನ ಐದು ಉಪಘಟಕಗಳನ್ನು ಈ ಎರಡು ವಿಧಗಳೊಂದಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಸಂಪರ್ಕಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಮೈಲೋಸ್‌ಗಿಂತ
ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಅಮೈಲೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು, ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ರೇಖಾತ್ಮಕವಾಗಿ ನಿಮಗೆ
ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ರೇಖೀಯ ಆಹ್ ಸರಪಳಿಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ ಪಿಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಮಿಲೋದ ಏಕೈಕ ಆಹ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದಕ್ಕಿಂತ ಹೋಲಿಸಿದರೆ
ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ಪಿಷ್ಟವು ಇಪ್ಪತ್ತು ಪ್ರತಿಶತ ಮಿಲೋಸ್ ಮತ್ತು ಎಂಭತ್ತು ಪ್ರತಿಶತ ಅಮಿಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್
ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಮತ್ತೊಂದು ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಪ್ರಮುಖ
ರಚನಾತ್ಮಕ ಅಂಶದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಸಸ್ಯ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೋರಾಟಕ್ಕೆ ನಾನು ಹತ್ತಿ ರಟ್ಟಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು
ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹತ್ತಿಯು ನಿಮಗೆ
ತಿಳಿದಿರುವ ನಮ್ಮ ಬಟ್ಟೆಗಳಿಗೆ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವು ಸುಮಾರು 90 ಪ್ರತಿಶತ ಸೆಲ್ಯುಲಾರ್‌ನಿಂದ ಕೂಡಿದೆ, ಇದು ಸುಮಾರು 90 ಪ್ರತಿಶತ
ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನಿಂದ ಕೂಡಿದೆ. ಮಿಲೋಸ್ ಮತ್ತು ಅಮಿಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್ ನ ವಿವಿಧ ಉಪ ಘಟಕಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾದ ಪಿಷ್ಟದ
ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿರುವಂತೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ .
ಒನೊಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಅಮೈಲೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್‌ನ ಮೂಲಕ ಲಿಂಕ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ
ಅಮಿಲೋಪೆಕ್ಟಿನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿವಿಧ ಉಪಘಟಕಗಳು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಮೂಲಕ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧ
ಹೊಂದಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ರೇಖೀಯವಾಗಿ ಅವು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಲ್ ಲಿಂಕೇಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಿವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ರೇಖೀಯ ಸರಪಳಿಗಳು ಪರಸ್ಪರ
ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಿವೆ. ಈ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್
ಆಹ್ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮೊದಲ ಸ್ಥಾನದ ಕಾರ್ಬನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಹ್ ಶುಗರ್ ಆಹ್ ಈಗ ನಾನು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನ
ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಗುಂಪು ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಇಲ್ಲಿ
ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಮಿಲೋಸ್‌ಗಿಂತ ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು, ಇದು ಬಹಳಷ್ಟು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಈ ಆಹ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ತೋರಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ಬೀಟಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್
ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಲಿಂಕೇಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮತ್ತು ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ನಾನು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಬಿಡಲು ಬಯಸುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಮೂರು ಉಪಘಟಕಗಳನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಇ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನ
ಉಪ ಘಟಕಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಬೀಟಾ ಒನ್ ಫೋರ್ ಪ್ರೈಮ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಎಂದು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು
ಇದು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ
ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪಿರಮಿಕ್ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ರಿಂಗ್ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ಮತ್ತೊಂದು ಅಹ್ ಉಪಘಟಕದ

ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಈಗ ನಾನು ಈ ವಿಷಯದ ಕುರಿತು ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮೂಲತಃ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿಯಾದ ಹೇಳಿಕೆ ನಾನು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಗಳಿಂದ ಸರಿಯಾದ ಸರಿಯಾದ ಹೇಳಿಕೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದೀಗ ವಿಭಜನೆಯಾಗಿದೆ ನಾನು ಹೇಳಿಕೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೇನೆ ಮೊದಲ ಹೇಳಿಕೆಗಳು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ರಿಂಗ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ರಿಂಗ್ ಬಿ ಈ ಹೇಳಿಕೆಯು ರಿಂಗ್ a ಆಗಿದೆ ಪೈರನೋಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ b ಹೇಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ ರಿಂಗ್ a ಈಸ್ ಫ್ಯೂರನೋಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಸಿ ಆಗಿದೆ ರಿಂಗ್ ಬಿ ಫ್ಯೂರಾ ಆಲ್ಫಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಹೊಂದಿರುವ ಮೂಗು ಮತ್ತು ಅಂತಿಮ ಹೇಳಿಕೆಯು ರಿಂಗ್ ಬಿ ಬೀಟಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿನ್ ಜೊತೆಗೆ ಬೀಟಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಪೈರನೋಸ್ ಆಗಿದೆ, ಈಗ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು, ಒಬ್ಬರು ಪೈರನೋಸ್ ಎ ಪೈರನೋಸ್ ಮತ್ತು ಬಿ ಫ್ಯುರಾನೋಸ್ ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕು ಹೇಳಿಕೆಗಳನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಲು ಪೈರನೋಸ್ ಆಗಲು ಪಿರಮಿಡ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಆದರೆ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಇಲ್ಲಿದೆ ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಫಾ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಡೌನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ರಿಂಗ್ ಎ ಆಲ್ಫಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪೈರನೋಸ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ರಿಂಗ್ ಎ ಇದು ಸರಿಯಾದ ಹೇಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ furanose ಇದು ತಪ್ಪು a linga is pyranose with alpha glycosid ಇದು ಸರಿಯಾದ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ರಿಂಗ್ b ಆಗಿದೆ furanose ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ah ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ ಆಲ್ಫಾ ಅಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಮತ್ತೆ ಬೀಟಾ ಆಗುತ್ತದೆ ರಿಂಗ್ b ಪೈರೋನೋಸ್ ಬೀಟಾ ಗೈಕೋಸಿಟಿಕ್ ಲಿಂಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ತಪ್ಪಾಗಿದೆ, ಇದು ಸರಿಯಾದ ಭಾಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ತಪ್ಪು ಉತ್ತರವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾನು ಮತ್ತೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಎರಡು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಟೈಲೇಷನ್ ಮೇಲೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಸ್ಟ ಕ್ಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮತ್ತು h2so4 ವೇಗವರ್ಧಕವು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಟೈ ಸ್ಟೇಟ್ ಸೆಲ್ಯು ಲೋಸ್ ಟ್ರೈ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದರ ರಚನೆಯು ಈ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ರಚನೆಯನ್ನು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿಷಯ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿ ಮತ್ತು ಮೂರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮಾತ್ರ ಇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಸಂಪರ್ಕಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ಕೋರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು. ಅದು ಮಾತ್ರ ಇರಬೇಕು ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಉಪ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಮೊದಲ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಲು ನನಗೆ ಅವಕಾಶ ನೀಡುತ್ತೇನೆ , ದಯವಿಟ್ಟು ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕವು ಬೀಟಾ ಲಿಂಕ್‌ಗಳ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಏನು ರಚನೆ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂಬುದನ್ನು ದಯವಿಟ್ಟು ಗಮನಿಸಿ ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಲಾಗಿದೆ ಇದು ಬೀಟಾ ಲಿಂಕೇಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಟ್ರೈ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೊದಲ ಎರಡನೆಯದು ಬೀಟಾ ಗ್ಲೈಕೋಸಿಡಿಕ್ ಲಿಂಕ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಇತರ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಅಸಿಟೇಟ್ ಎಫ್ನಲ್ಲಿಲ್ಲ orm ಅವರು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಅದು ಹೊಂದಿರುವ ಟ್ರಯಾಸೆಟೇಟ್ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಇತರ ಸಾಧ್ಯತೆಗೆ ಎಳೆದಿದ್ದೇನೆ ಇದು ತಪ್ಪು ಎಂದು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಸಿಟೇಟ್ ಟ್ರಯಾಸೆಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕಗಳು ಬೀಟಾ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೆಲ್ಯುಲೋಸ್ ರಚನೆಯ ಬೀಟಾ ಅಹ್ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಅವಿಭಾಜ್ಯವು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಟ್ರೈಯಾಸೆಟೇಟ್‌ಗಳು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಆಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಅಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲವೂ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಇತರವುಗಳು ತಪ್ಪು ಆಹ್ ಆಯ್ಕೆಗಳು ಅಲ್ಲ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ತಪ್ಪು ಉತ್ತರವನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ನಾನು ಕೊನೆಯ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಸಹ ತಿಳಿಯುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಸಮಸ್ಯೆ ಮೂರು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಕೆಳಗಿನ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ನಾನು ನಾಲ್ಕು ಆಯ್ಕೆಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಕೀಟೊ ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಕೀಟೊ ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಎರಡನೇ ಆಯ್ಕೆ ಅಲ್ಡೋ ಹೆಕ್ ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಮೂರನೇ ಆಯ್ಕೆಯು ಆಲ್ಫಾ ಫ್ಯೂರಾ ಮೂಗು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೇ ಆಯ್ಕೆಯು ಆಲ್ಫಾ ಪೈರನೋಸ್ ಆಗಿದೆ ಒಂದು ವಿಷಯ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಇದು ಪೈರಾನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಪೈರನೋಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬಹುದು ಆಲ್ಫಾ ಅದು ಹೆ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಪಿಪೆನ್ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಬೀಟಾ ಓರಿಯೆಂಟೇಶನ್ ಬೀಟಾ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ತಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇದು ಕಟೋ ಹೆಕ್ಸೋಸ್ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಆಹ್ ಇದು ಆಲ್ಡೋ ಹೆಕ್ಸ್ ಮೆದುಗೊಳವೆ ಆಗಿರಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ld ಎತ್ತರ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಡಕ್ಟೈಲ್ ಘನೀಕರಣದಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ .
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿಯಾದ ಆಯ್ಕೆ ಬ ಆಹ್ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಇಂದು ನಾವು ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸರಪಳಿ ಉದ್ದವಾಗಿಸುವ ಚೈನ್ ಶಾರ್ಪನಿಂಗ್ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ನಾವು ಡೈಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಪಾಲಿಸ್ಯಾಕರೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಆಹ್ ಸಂಬಂಧಿತ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆಹ್ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಆರು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ನಾವು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾನು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲಿದ್ದೇನೆ ನಿಮಗಾಗಿ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು