ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಆತ್ಮೀಯ ಸ್ವಾಗತ ah ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಕ್ಕಾಗಿ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಅದರ ಬದಲಾವಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರೇಖಾತ್ಮಕ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ದ್ರಾವಣದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿ ನಂತರ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಾಂದ್ರತೆ 0 ಗೆ ಎಕ್ಸ್‌ಟ್ರಾಪೋಲೇಟ್ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ ಅದನ್ನು ಮಿತಿಗೊಳಿಸುವ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ವಾಹಕತೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವ ದ್ರಾವಣದ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂದು ನಾನು ಪುನರಾವರ್ತಿಸುತ್ತೇನೆ ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಎಂದರೆ ದ್ರಾವಣದ ವಾಹಕತೆಯ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ತರದ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ನೀವು ಮತ್ತಷ್ಟು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನುಗಳು ಚಲಿಸಲು ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಎಂದರ್ಥ ಯಾವುದೇ ಅಂತರ ಅಯಾನಿಕ್ ಆಕರ್ಷಣೆ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದು ಕೆಲವು ಸೀಮಿತಗೊಳಿಸುವ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಲವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಬಲವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಗಾಗಿ ನೀವು ಈ ಪ್ರಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಸಾರ್ವಕಾಲಿಕ ಪೂರ್ಣ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ವಿಘಟಿತವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾದ ಲೈಟ್ ಆದರೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ch3coo ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಮಧ್ಯಮ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ದ್ರಾವಣವಾಗಿದ್ದರೆ , ಈ ಎಡಭಾಗದ ಒಂದು ಭಾಗವು ನಿಮಗೆ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಅಯಾನೀಕರಿಸಿದರೆ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಅಯಾನೀಕರಿಸಲ್ಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವುದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸಿದರೆ ನಂತರ ವ್ಯಾಪ್ತಿ ಈ ವಿಘಟನೆಯು ಈಗ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ, ನಾನು ನಿಮಗೆ ವಿವರಿಸಿದಂತೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಕಪ್ಪಾ ಪಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ದ್ರಾವಣವನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ, ಕಪ್ಪಾ ಕೂಡ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆಯಾದರೂ, ಅದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದರ ಮೌಲ್ಯವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿಮಾಣವು ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ, ಈ ಕಪ್ಪಾದ ಇಳಿಕೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಪರಿಮಾಣದ ಹೆಚ್ಚಳವು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೀ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದರ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಟಿ ಹಿಂಗ್ ಚಿತ್ರಕ್ಕೆ ಬರುವುದು ಈ ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರಮಾಣ ಅಥವಾ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರಿಮಾಣದ ಹೆಚ್ಚಳದ ಜೊತೆಗೆ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಪರಿಮಾಣದ ಹೆಚ್ಚಳದ ಈ ಪರಿಣಾಮದ ಮೇಲೆ ಹೇರುವ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪದವು ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ. ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರಮಾಣವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ನ ಹೆಚ್ಚಳವು ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಅದು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಅದು ರೇಖೀಯ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ a ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖಾತ್ಮಕವಲ್ಲದ ಕರ್ವ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾದ ನೇರ ಎಕ್ಸ್‌ಟ್ರಾಪೋಲೇಶನ್ ಮತ್ತು c ನ ವರ್ಗಮೂಲವು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಕಷ್ಟು ಉತ್ತಮವಾಗಿಲ್ಲ, ಇದು ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗೆ ಸೀಮಿತಗೊಳಿಸುವ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ, ಪ್ರಾಸಂಗಿಕವಾಗಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಬಲವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ರಿಂದ c ಯ ವರ್ಗಮೂಲವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ವರ್ಸಸ್ ರೂಟ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಕಥಾವಸ್ತುವನ್ನು ಬಳಸಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ c ನ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ವರ್ಗಮೂಲದಲ್ಲಿ a ಎಂಬುದು ಒಂದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನೀರು ಸಹಜವಾಗಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಎಂದರೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸ್ವರೂಪವೆಂದರೆ ಅದು ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಅಥವಾ ಇದು ಒಂದು ಟ್ವಿಸ್ಟ್ ಅಥವಾ ಇದು ಮೂರು ಕಲ್ಲು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ

ಆದ್ದರಿಂದ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಪಡೆಯುವ ಈ ರೇಖೀಯ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ನಾವು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಆಹ್ವಾನಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸ್ವತಂತ್ರ ವಲಸೆಯ ಸ್ಕಾಲರ್‌ಶಿಪ್ ಕಾನೂನಿನ ಪ್ರಕಾರ, ಅನಂತ ತೆಳುಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನುಗಳು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಚಲಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಯೊಬ್ಬ ಅಯಾನು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಮೀ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಟ್ಟಿಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ನಾವು ಈ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಅನ್ನು ch3 ಕೂಹ್‌ಗಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ಮೂಲಕ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 hcl ನಂತರ ಪ್ಲಸ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ch 3 coo ಮೈನಸ್ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಮೈನಸ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ 0 ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಪ್ರಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m0 hcl ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m0 ch3coo ಮೈನಸ್ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m0 ಅನ್ನು scl ನಲ್ಲಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಇಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 hcl ಎಂದು ನೀವು ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಅದು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಗಾಗಿ cl ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಗಳಿಗೆ ನಾನು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾಗೆ ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ 0 ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾದಂತಿದೆ 0 ಎಂದರೆ ಆಹ್ ಅನಂತ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ಈ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ನಂತೆ ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಘಟಕವು ಸಿಮೆಂಟ್ ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಚದರ ಮೋಲ್ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ , ಅಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ h ಜೊತೆಗೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು 349.8 ಆಗಿದ್ದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಲಿಥಿಯಂ ಜೊತೆಗೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು 38.6 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇತರ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ 2 ಜೊತೆಗೆ ಇದು 119 ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ 2 ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ಆಹ್ ನಾನು ಹೇಳಲು ಅರ್ಥ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ch3 ಕೂಲ್ ಮೈನಸ್ ಅದರ ವ್ಯಾಲ್ ue 40.9 ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು 199.1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ನಂತರ cl ಮೈನಸ್ ಇದು 76.4 ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ah ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಯಸಿದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ah ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಯಸಿದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ hcl ಎಂದು ಹೇಳಲು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 m ಆಗ ಅದು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ. h plus plus lambda 0 cl ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಗಾಗಿ ಆಯಾ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 m hcl ನ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂಬುದು ಮುಖ್ಯ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಲವಾರು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಒಂದು ಪ್ರಯೋಗ ಮತ್ತು ದೋಷ ವಿಧಾನದ ಮೂಲಕ ನೀವು ಇದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಮತ್ತು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಸರಿ, ಅಂದರೆ ಇದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಡೇಟಾದಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕೆಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಹಲವಾರು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳು ರಾಸಾಯನಿಕಗಳು ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪ್ರಯೋಗ ಮತ್ತು ದೋಷ ವಿಧಾನದಿಂದ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಧನಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿರೂಪ ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ಕೌಂಟರ್ ಭಾಗವನ್ನು ತಿಳಿದಿರುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ತಲುಪಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯಬಹುದು. ಟಿ ಗಾಗಿ ನಿಮಗೆ ನಿಷ್ಠಾವಂತ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೀಡಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಪ್ರಮಾಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಅಯಾನುಗಳ ಚಲನಶೀಲತೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಪ್ಲಸ್ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ f ಒಳಗೆ ಯು ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಪ್ಲಸ್ ಫೂ ಪ್ಲಸ್ 0 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ವಿಧಾನದ ಮೂಲಕ ಈ ಚಲನಶೀಲತೆಯ ಚಲನಶೀಲತೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸ್ಪೀಡ್ ಬಾರ್ ಯೂನಿಟ್ ಪೊಟೆನ್ಷಿಯಲ್ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಎಂದು ನೀವು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಹಲವಾರು ವಿಧಾನಗಳಿವೆ, ಅದು ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್‌ಗೆ ವೋಲ್ಟ್ಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಆ ಘಟಕದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಯಾ ಅಯಾನು ಚಲಿಸುವ ದೂರ ಎಷ್ಟು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದನ್ನು ಅಯಾನುಗಳ ವೇಗ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಚಲನಶೀಲತೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಫ್ಯಾರಡೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂಬತ್ತು ಆರು ಐದು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಬಾರಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಅಗತ್ಯವಿರುವಂತೆ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಅನ್ನು ವಿವಿಧ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳಿಗಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ch 3 o cooh ಗೆ ನೀವು ಈ ಕೂಲ್ ರೆಸಿಸ್ಟ್ l ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅಯಾನುಗಳ ಸ್ವತಂತ್ರ ವಲಸೆಯ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m0 ch3 n ಕೂನಾ ಮೈನಸ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 acl ನಲ್ಲಿ ಆಯಾ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಗೆ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಕ್ಕಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಅನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ನಿರ್ಧರಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಸಾಧ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ವರ್ಸಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ರೂಟ್ ಸಿ ದಿಸ್ ಆಹ್ ಇದು ರೇಖೀಯ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗಾಗಿ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವ ಈ ಪರೋಕ್ಷ ವಿಧಾನವನ್ನು ನೀವು ಬಳಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಏನು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸಿದಂತೆ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳ ವಿಘಟನೆಯ ವಿಘಟನೆಯ ಪದವಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಪ್ರಮುಖ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ. ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸರಾಸರಿ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯು ರೇಖಾತ್ಮಕವಲ್ಲದ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಪದವಿಯ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸದಿಂದಾಗಿ, ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟದಿಂದಾಗಿ, ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಶೇಕಡಾವಾರು ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ತಿಳಿದಿರುತ್ತೀರಿ. ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅಯಾನುಗಳ ಪ್ರಮಾಣವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ಪ್ರಮಾಣವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮಾಧ್ಯಮದ ವಾಹಕತೆಗೆ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೀ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಲ್ಫಾ ಮೂಲತಃ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಅನ್ನು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಂತೆ um ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ಎಂದರೆ ಅದು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿ ವಿಘಟಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿ ಇದು ಸ್ವಲ್ಪ ಮಟ್ಟಿಗೆ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ವಾಹಕ ಅನುಪಾತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳಿಗೆ ಹಾ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಆಹ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೈನಸ್ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಅದು ಆಮ್ಲ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸಿ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಎಕ್ಸ್‌ಪ್ರೆಶನ್ ಅನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಸಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ 0 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ 0 ಮೈನಸ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಕೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಹ್ ಆಸಿಡ್ ಸ್ಥಿರಾಂಕಕ್ಕೆ ಆಮ್ಲ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂದರೆ ಅದು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಈ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಗ್ರಾಫ್‌ನಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಹೇಳಿ ಗ್ರಾಫ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಯಸಿದರೆ, ಇಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೇಳಲು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಎಂದು ಹೇಳಿ ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೌಲ್ಯವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಇದು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನೀವು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೀ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನೀವು ಪ್ಲಗ್ ಇನ್ ಮಾಡಿದ ಅಂಶಕ್ಕೆ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ ಈ ಮಾಹಿತಿಯು ನ್ಯೂಮರೇಟರ್ ಮತ್ತು ಛೇದವು ಅಯಾನ್‌ನ ಸ್ವತಂತ್ರ ವಲಸೆಯ ಕೊಹ್ಲ್ರಾ ನಿಯಮದ ಈ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ನಿಂದ ಬಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಅನಂತ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಲವು ಏಕಾಗ್ರತೆಯಲ್ಲಿ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಫೋ ಗಾಗಿ ಕಾ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು r ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಂತಹುದೇ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ಇತರ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಕ್ಕೆ ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಾಹಕತೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ವಾಹಕ ಅನುಪಾತದ ವಾಹಕತೆ ಅನುಪಾತವಾಗಿದ್ದು, ವಾಹಕ ಅನುಪಾತದ ಅನ್ವಯದ ಮೂಲಕ ನೀವು ಈ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೀ ಕಪ್ಪದಿಂದ ಕಪ್ಪದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಕಪ್ಪಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸಿ ಸೀಮೆನ್ಸ್ ಮೀಟರ್ ವಿಲೋಮ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಪ್ರತಿ ಮೀಟರ್ ಘನಕ್ಕೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಸಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ವಾಹಕತೆ a by l

ಆದ್ದರಿಂದ a by l ಮೂಲತಃ 1 ಸಿ ಮೇಲೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಆಗಿದೆ ಸಿ ಮೂಲಕ ಕಪ್ಪಕ್ಕೆ ಸಮ ಸರಿ ಈಗ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಹ್ ವಾಹಕತೆ ನಿಮ್ಮ ವಾಹಕತೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಾಹಕತೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯಲ್ಲಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಆಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಕಪ್ಪವು ಸೀಮೆನ್ಸ್ ಆಗಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಿದರೆ ಕಪ್ಪಾ ಆಗಿದೆ ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ವಿಲೋಮ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿ ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಘನಕ್ಕೆ ಮೋಲ್ ಆಹ್ ಎಂದು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಸಿಮೆಂಟ್ಸ್ ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಚದರ ಮೋಲ್ ವಿಲೋಮ ಸರಿ ಈಗ ಸಾಂದರ್ಭಿಕವಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಆಗಿದೆ ಸಾವಿರ ಕಪ್ಪವನ್ನು c ಯಿಂದ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ c ಎಂಬುದು ಮೋಲಾರ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೋಲಾರ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಎಂಬುದು ಸಿಮೆಂಟ್ ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಚದರ ಮೋಲ್ ವಿಲೋಮ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಉಮ್ ಇದನ್ನು ನಾನು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನೀವು ಬದ್ಧರಾಗಿರುವಿರಿ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಘಟಕದ ಬಳಕೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಕೆಲವು ನಿರ್ಬಂಧಗಳು ಈಗ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ , ಅಂದರೆ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಗೆ ಸಮಾನಾಂತರವಾಗಿ ಮತ್ತೊಂದು ಪದವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಸಮಾನ ವಾಹಕತೆ ಸಮಾನ ವಾಹಕತೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಒಂದೇ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ, ಅದು ಇದರಲ್ಲಿದೆ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಬದಲಿಗೆ ಒಂದು ಗ್ರಾಂ ಕರಗಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣವು ಒಂದು ಗ್ರಾಂ ಸಮಾನವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಸರಳವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಸರಿ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಸಮಾನತೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಆಗಿದೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಸಮಾನವಾಗಿ z ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ z nu ಜೊತೆಗೆ z pl ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಏನೂ ಅಲ್ಲ ನಮಗೆ nu ಮೈನಸ್ z ಮೈನಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ, ಇದು ಪ್ರಶ್ನೆಯಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಉಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗೆ ಚಾರ್ಜ್ ಸಂಖ್ಯೆಯೇ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಾನ ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ನೀವು ಈಗ ತಿಳಿದಿರುವ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಅಧ್ಯಯನಗಳಿಗೆ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು. ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಪದವು ಏಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ವಾಹಕತೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಕೆಲವು ಸಮಾನ ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ಹೋಲಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೋಲಿಸುವುದು ಉತ್ತಮವಾದ ಹೋಲಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಲು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಗತಿಯನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರಬೇಕು, ಅದು ಎರಡೂ ಆಹ್, ಅಂದರೆ ಹೋಲಿಸಿದ ಪರಿಹಾರಗಳು ಒಂದೇ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಹ್ ಅಥವಾ ಅದೇ ಮೋಲ್ ಕರಗಿದ ವಸ್ತುವಿನ ಕರಗಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಥವಾ ಅದೇ ಗ್ರಾಂ ಕರಗಿದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಹೋಲಿಕೆಗಾಗಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವು ಈ ಸರಳ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವುದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸೂಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ವ್ಯಾಲೆಂಟ್ ವಾಹಕತೆ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಅಂದರೆ ಆಹ್ ಈ ವಾಹಕತೆ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕ ವ್ಯವಹಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅಷ್ಟೆ ಈಗ ಕೆಲವು ಸರಳ ಸಮಸ್ಯೆಗಳೆಂದರೆ, ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೀ 0 ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕುವಂತಹ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪ್ರಶ್ನೆಯಂತಹ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ mgso4 ಅನ್ನು ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಡೇಟಾ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಡೇಟಾವನ್ನು ಬಳಸಿ ಹೇಳಿ, ಅಂದರೆ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಡೇಟಾ ಎಂದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಡೇಟಾ ಅಂದರೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಹೇಳಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇನೆ ಅಂದರೆ ಕೆಲವು ಡೇಟಾದ ಕೆಲವು ಡೇಟಾ ಈ ಅಯಾನುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಆದರೆ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಭೌತಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ, ಪಠ್ಯ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯ ಪಠ್ಯ ಪುಸ್ತಕವನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಿ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅಂತಹ ಸಂಖ್ಯೆಗಳ ಗುಂಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಬೇಕೆಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಆದರೆ ಇದರಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಗುಣಾಂಕವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಂದು ನೀವು ಒಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಾಗ ಈ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಗುಣಾಂಕವನ್ನು ಗಣನೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಇದನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುವುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ವಿರುದ್ಧ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅದು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಒಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಒಂದು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ದ್ವಿಗುಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊಡುಗೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂನ ಕೊಡುಗೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಎರಡು ಬಾರಿ ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ , ಇದರರ್ಥ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಪ್ಲಸ್ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆನೋಡ್‌ನ ಕೊಡುಗೆಗಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಮೈನಸ್ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಎರಡು ಬಾರಿ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಕೇವಲ ಆಗಿದೆ 1 ರಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಮತ್ತು ಒಂದು ಋಣಾತ್ಮಕ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಗುಣಾಂಕಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಬಳಸಿ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ಬಳಸಿ ಅಥವಾ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಡೇಟಾವನ್ನು ಬಳಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ನಂತರ ಅಂದಾಜು ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಅಂದಾಜು ಮಾಡಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0m ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೀವು nacl chcl ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m 0 ನೀಡಿದರೆ ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಅದರ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಡೇಟಾವನ್ನು ಹುಡುಕಲು ಬಳಸಬಹುದು ನಾಕ್ಲಾ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ಗಾಗಿ ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಸರಿಯಾದ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಪ್ಲಗ್ ಇನ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಈ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 0 ಅನ್ನು ch 3 ಕೂಹ್‌ಗೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ii ನಂತಹ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದೇ,

ಆದ್ದರಿಂದ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕದ ಅಂದಾಜನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಅಥವಾ ಅಂದಾಜು ಮಾಡುವುದು ವಾಹಕ ಡೇಟಾ ವಾಹಕದ ಡೇಟಾದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆ ಏಕೆ ಎಂದು ಇನ್ನೊಂದು ಸರಳ ಪ್ರಶ್ನೆ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಕಪ್ಪಾ ಏಕೆ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಇದನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವಾಗ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ವಿವರಿಸಿದ್ದೇನೆ, ಕಪ್ಪವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಯುನಿಟ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಅಯಾನುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಘಟಕ ಘನದೊಳಗೆ ಎಷ್ಟು ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಪ್ಪಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಗೆ ಇದು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಆದರೆ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಕಪ್ಪಾ

ಆದ್ದರಿಂದ vo ಲ್ಯೂಮ್ ಅಗಾಧವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದಾಗ್ಯೂ ಕಪ್ಪಾ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಪರಿಮಾಣದ ಹೆಚ್ಚಳದ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಕಪ್ಪದ ಇಳಿಕೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಹೆಚ್ಚಳವನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕೆಲವು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ah ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯದಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಕೆಲವು ಸರಳ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವೇ ಕೇಳಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇದಕ್ಕೆ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನದು ನಾವು ಸರಿಯುವ ಮೊದಲು ನಾವು ಆಹ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ನನ್ನ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಪರಿಹಾರ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ದ್ರಾವಣದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಅಳೆಯಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ಲಾಟಿನೀಕರಿಸಿದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಏಕೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಸಿ ಕರೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಚಿಹ್ನೆ ಅಥವಾ ಕೊಸೈನ್ ಕರ್ವ್ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಅರ್ಧ ಚಕ್ರದಲ್ಲಿ ಇದು ಸಮ್ಮಿತೀಯವಾಗಿದ್ದರೆ, ಇದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆಯಾದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಲ್ಲಿ ತಿಳಿದಿದೆ. ಮತ್ತು ವಿರುದ್ಧ ಚಕ್ರದಲ್ಲಿ ಆ ಎರಡು ಮೂಲತಃ ಆ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಹ್ ರಿವರ್ಸ್ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಮತ್ತು ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನೀಕರಿಸಿದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಆ ಎರಡನ್ನು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಂತೆ ಸಂಯೋಜಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಸಂಯೋಜಿಸುತ್ತದೆ ಈ ನೀರನ್ನು ಮರಳಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು dc ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ac ಯ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಂತಹ ಆಹ್ ಅನಿಲದಿಂದ ಮುಚ್ಚಲ್ಪಡುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಳತೆ ವಾಹಕತೆಗೆ ಅಡ್ಡಿಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ವಿದ್ಯಮಾನಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ, ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆಹ್ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ರಾಸಾಯನಿಕ ಶಕ್ತಿಯ ಬಳಕೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಶಕ್ತಿಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಎಸ್ಪಿ ಮೂಲಕ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ ಇಸಿಫಿಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗಳನ್ನು ಅದ್ದುವುದು ಮತ್ತು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಂದ ಸೆರೆಹಿಡಿಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಸಾಧನವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿ, ನೀವು ಎರಡು ಬೀಕರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸರಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು ಸತು ರಾಡ್ ಸತು ಕೊಳೆತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಜಿಂಕ್ ರಾಡ್ ಸತು ಕೊಳೆತವನ್ನು ಇನ್ನೊಂದು ಬೀಕರ್‌ನಲ್ಲಿ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿ ನೀವು ತಾಮ್ರದ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸೇರುತ್ತೀರಿ ಈ ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸರಿ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿದರೆ, ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಹೆಚ್ಚು ಜಟಿಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ಈ ಘಟಕವನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಕೆಮಿಕಲ್ ಆಎಯ ಸಹಾಯ ಅದು ಅದು ಆಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಉಮ್ ಇದು ಉಹ್ ಅಂದರೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಮೂಲಕ ಸೇರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಸಾಲ್ಟ್ ಬ್ರಿಡ್ಜ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವ ಕೆಲವು ಇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಆಗಿರಲಿ ಅದು ಅಗರ್ ಅಗರ್ ಆಹ್‌ನಲ್ಲಿನ ಅಮೋನಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಜೆಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ನಿಂದ ತುಂಬಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲತಃ ನೀವು ಸೇರುವ ಸಾಲಿಗೆ ಸೇರುವ ಹಾಗೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳ ನಡುವೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವನ್ನು ಜೋಡಿಸುವ ರೇಖೆಯು ಒಂದು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತೊಂದು ಸತು ಸಲ್ಫೈಡ್ ಮತ್ತು ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದರೆ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಬೆರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ಎರಡು ರಾಡ್‌ಗಳು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಹರಿಯುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವಿರಿ, ಇದು ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್, ಇದು ಗಾಜಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ಜೀವಕೋಶದ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಗ್ಯಾಲ್ವನೋಮೀಟರ್ ವಿಚಲನವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುತ್ತಿವೆ ಸರಿ, ಇದನ್ನು ಸಾಲ್ಟ್ ಬ್ರಿಡ್ಜ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದು 3 ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ನಲ್ಲಿ kcl ಅಥವಾ nh4 ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸತುವು ಘನವಾಗಿ ರಾಡ್ ಜೊತೆಗೆ cuso4 t ಆಗಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು? ಟೋಪಿ ನಿಮಗೆ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಘನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಇದರರ್ಥ ಸತುವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ನಿಯಮಿತ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಸ್ವಲ್ಪ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಸ್ವಲ್ಪ ಸತುವನ್ನು ಸಿಂಪಡಿಸಿ ಧೂಳಿನ ನಂತರ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸುವ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಘನ ಕೆಂಪು ತಾಮ್ರದ ಘನ ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆಯಾದ ತಾಮ್ರದ ಘನವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲತಃ ಇಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಈ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದಾಗಿ ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಶಕ್ತಿಯು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಅದು

ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಈ ಸಾಧನವನ್ನು ಸರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಸುಮಾರು 1.1 ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಗಾಗಿ ಈ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ. ಈ ಅಯಾನುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿ ಡಿಎಂ ಘನ ಡೆಸಿಮೀಟರ್ ಘನಕ್ಕೆ ಒಂದು ಮೋಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಅಥವಾ ವೋಲ್ಟಾಯಿಕ್ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಸೆಲ್ s ಓಹ್ , ಇದು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಕೋಶದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಧನವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಲ್ಲದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಒಂದು ಸಾಧನವಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತ ತತ್ವವು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಮುಂದಕ್ಕೆ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ i ಅಂದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನೀವು ಹೊರಗಿನಿಂದ ಕೆಲವು ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ಅದು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಹಿಮ್ಮುಖಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಖರವಾಗಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಆ ಭಾಗದ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಪೂರ್ಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಕರೆಂಟ್ ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗವನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ನೀವು ಎರಡಾಗಿ ವಿಭಜಿಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ಒಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಉಳಿದ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಥವಾ ಇವುಗಳನ್ನು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಕಡಿತ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ r ಶಿಕ್ಷಣವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಕೋಶದ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಒಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಯೂ ಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಘನ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಡಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪೂರಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಇರುತ್ತದೆ ಸತು ಸತುವು ನಿಮಗೆ ಸತುವು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಆಯ್ಕೆಯ ಗಿಬ್ಸ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಿಬ್ಸ್ ಶಕ್ತಿಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಗಿಬ್ಸ್ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯು ಇಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಬದಲಾವಣೆಗಾಗಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ನಕಾರಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಗಿಬ್ಸ್ ಮುಕ್ತ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು ನಕಾರಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದರೆ, ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ರೀತಿಯ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಒಂದರ ಜೊತೆಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸಿದಾಗ ಇದು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಇದು ಗಿಬ್ಸ್ ಮುಕ್ತ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗಿಬ್ಸ್ ಮುಕ್ತ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿನ ಈ ಬದಲಾವಣೆಯು ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು nfe ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, e ಸೆಲ್ ಪೊಟೆನ್ಷಿಯಲ್ f ಎಂಬುದು ಫ್ಯಾರಡೆ n ಆಗಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಸರಿ ವರ್ಗಾವಣೆಗೊಂಡಂತೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ತೊಡಗಿಕೊಂಡಿವೆ ತಾಮ್ರ ಮತ್ತು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ವಿಮೋಚನೆಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ವಿಮೋಚನೆಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಮೋಚನೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೀವು ಬಳಸಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಬಳಕೆ ಮತ್ತು ಯಕೃತ್ತಿನ ವಿಮೋಚನೆ ಇವುಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಇದರಿಂದ ಸರಿದೂಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪೂರ್ಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ n 2 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ g nfe ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ g ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ee ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರಬೇಕೆಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ನೀವು ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ಧನಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಈ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಸೆಲ್ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶವು ಈ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೀವು ಹಿಡಿಯುವ ಒಂದು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದರಿಂದ ಈ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಕೆಲವು ಕೆಲವು ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಉಪಯುಕ್ತ ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಇದು ಒತ್ತಡದ ಪರಿಮಾಣದ ಕೆಲಸದಂತೆ ಅಲ್ಲ, ಇದು ಈ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಕೆಲವು ಅಹ್ ನಾನ್ ಪಿವಿ ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಕೆಲವು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಳಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಸತುವು ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸತು ಲೋಹವನ್ನು ಅದ್ದಿ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ತಾಮ್ರದ ಲೋಹವನ್ನು ಅದ್ದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಹಿಂದಿನ ಹಿಂದಿನ

ಸ್ಟೆಡ್ ಅನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಅದನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ಯಾಲ್ವನಿಕ್ ಸೆಲ್ ಗ್ಯಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶಕ್ಕೆ ನೀವು ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಪರಿಹಾರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಇಂಟರ್ಫೇಸ್ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ಸೂಚಿಸಲು ಲಂಬ ರೇಖೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ. ಲೋಹ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಎಂದರೆ ಲೋಹದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ನಿಂದ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಈ ಇಂಟರ್ಫೇಸ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ಲಂಬ ರೇಖೆಯು ಈ ಲೋಹವನ್ನು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಮುಳುಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ. ತಾಮ್ರವನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿ ಸರಿ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳಿದ್ದರೆ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಇನ್ನೊಂದು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗ ಇವುಗಳನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸಂಪರ್ಕಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮಾಡಬಹುದು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಒಂದು ನಂತರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಅವು ಭೌತಿಕವಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ನೀವು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆಸುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಪಾತ್ರೆಗಳಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಘನವಸ್ತುವಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸಂಪರ್ಕಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಈ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳನ್ನು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಅದರ ನಡುವೆ ಎರಡು ಲಂಬ ರೇಖೆಗಳನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ . ಸಾಲ್ಟ್ ಬ್ರಿಡ್ಜ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಒಂದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಎರಡರೊಂದಿಗೆ ಸೇತುವೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮಾಡಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಈ ಎರಡರ ನಡುವಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವು ಕೆಲವು ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಈ ಉಪ ಕೋಶವು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಯಾವ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು. ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದ್ದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಗ್ರಹಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಈ ಪರಿಹಾರವು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಕೊರತೆಯು ಈ ತಾಮ್ರದ ರಾಡ್ ಕೊರತೆಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಹರಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪಿನ ಸೇತುವೆಯ ಮೂಲಕ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಪೂರ್ಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸತು ಮತ್ತು ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಅದ್ದಿದ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಅದು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸತುವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಸತುವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸತು ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಈ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿಂದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರವಾಗುತ್ತದೆ ಸೊನ್ನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಠೇವಣಿ ಇಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಕೊರತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ , ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಇದು ಇದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹರಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಾನು ಮುಂದಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆಯೇ ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ. ಅಂದರೆ, ನೀವು ಒಂದು ಲೋಹವನ್ನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದಾಗ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ, ನೀವು ಲೋಹವನ್ನು ಅದರ ಘಟಕ ಅಯಾನಿನ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಮುಳುಗಿಸಿದರೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಲ್ಲದು, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅದು ಸತು ಮತ್ತು ಇದು ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ , ಸಲ್ಫೇಟ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಹಿಂತಿರುಗಬಲ್ಲದು ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸತುವು ನಂತರ ಸತುವು ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸತುವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಪ್ರಶ್ನೆಯಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಣಲಕ್ಷಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಎಂದರೆ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವವು ಸತುವು ಸತುವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆಯೇ ಎಂದು ನಿರ್ದೇಶಿಸುತ್ತದೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದು ಅಥವಾ ತಾಮ್ರವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಆಗ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಎಲೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ctrode ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸತು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಯೋಜನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಕಡಿತ ಯೋಜನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ವಿಭವ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಕಡಿತ ವಿಭವ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ವಿಭವವು x ಆಗಿದ್ದರೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಿಹ್ನೆಯಿಂದ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸಿವೆ ಸರಿ, ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ವಿಭವವು x ಆಗಿದ್ದರೆ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಮೈನಸ್ x ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಥವಾ ಸತುವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸತುವು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಸರಿಸಬೇಕು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಯೋಜನೆಯನ್ನು ಬಳಸಬಹುದಾದರೂ ಬಳಸಬಹುದಾದರೂ ಕಡಿತದ ಯೋಜನೆಯನ್ನು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಬಳಸಬೇಕು ಎಂಬುದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಪ್ರದಾಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯು ಯು

ಪ್ಯಾಕ್‌ನಿಂದ ಸೂಚಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಜಿಂಕ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸತು ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ phi phi ಎಂದರೆ ಈ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ph ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಝಿಂಕ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಸತುವು ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕಡಿತ ವಿಭವವು ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ತಾಮ್ರ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಿ ಫೈ ಕೋ2 ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ
ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಜೀವಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲು ಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುವ ಸಲುವಾಗಿ e ಕೋಶವು ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಫೈ ಬಲ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಎಡಕ್ಕೆ ಸೀಮಿತ ಸೀಮಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿದೆ ನೀವು ಒಂದು ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅಂದರೆ ಈ ರೀತಿ ಸರಿ, ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅನ್ನು ಇರಿಸಿ, ಈ ಕಡಿತವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ , ಇಲ್ಲಿ ಹಾಗೆ ನೀವು ಕಡಿತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರವಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಇಲ್ಲಿ ಸತುವಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಫಿ ಅದು 5 ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದು 5 ಉಳಿದಿದೆ ಅದು ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇದೆ ಆದರೆ ಇದು 5 ಉಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕೋಶವು 5 ಬಲ ಮೈನಸ್ 5 ಎಡಕ್ಕೆ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಅಥವಾ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಮಾಡಲು ಶೂನ್ಯಕ್ಕಿಂತ ದೊಡ್ಡದಾದ ಇ ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು w ಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಾಭಾವಿಕವಾಗಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಕಡಿತ ಮತ್ತು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಫೈ ಇರುವಲ್ಲಿ ಅದು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯೇ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರಿಂದ ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಡಿತ ಸ್ಕೀಮ್‌ನಲ್ಲಿದೆ ಅದು ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿದೆ ಸರಿ ಕಡಿತ ಸ್ಕೀಮ್ ಎಂದರೆ ಕಡಿತ ವಿಭವದ ಸ್ಕೀಮ್ ಅಂದರೆ ಪ್ಯಾಕ್‌ನಿಂದ ಸೂಚಿಸಲಾದ ಕಡಿತ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕನ್ವೆನ್ಷನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಸೆಲ್ ಫೈ ರೈಟ್ ಮೈನಸ್ ಫೈಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ಕಡಿತ ವಿಭವಕ್ಕೆ ಮತ್ತೊಂದು ಪದವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಒಕೆ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಆಗಿದೆ ಅಥವಾ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಅನ್ನು ಫಿ 0 ಎಂದು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 1 1 ಅಥವಾ ಏಕತೆಯ ಏಕತೆ ಇದ್ದಾಗ ವಿಭವ ಅಥವಾ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವವನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಏಕಾಗ್ರತೆಗಾಗಿ ಏಕತೆ ಏಕತೆ ಅಥವಾ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಘಟಕ ಚಟುವಟಿಕೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಏಕತೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ h ಆಲ್ಫ್ ಸೆಲ್ ವಿಭವವನ್ನು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ವಿಭವ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಕೋಶವು ಜೀವಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕೋಶದ ವಿಭವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅದು ಫೈ ರೈಟ್ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಅನ್ನು ಕಡಿತಗೊಳಿಸುವ ಸಂಭಾವ್ಯ ಸೂತ್ರೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಕೋಶವನ್ನು ಅಳೆಯುವುದು ಹೇಗೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಅಂದರೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಮೋಟಿವ್ ಫೋರ್ಸ್ ಅಥವಾ ಸೆಲ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅಳೆಯುವ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯದ್ದಾಗಿದೆ , 1.5 ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಅಳೆಯುವುದು ಹೇಗೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಳೆಯಲು ನೀವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ವೋಲ್ಟ್‌ಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಪ್ರಮಾಣಿತ ವೋಲ್ಟ್ಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಶಿಫಾರಸು ಮಾಡಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸಾಕಷ್ಟು ಕರೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುವ ವೋಲ್ಟ್ಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಸಾಕಷ್ಟು ಕರೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ರಿವರ್ಸಿಬಿಲಿಟಿ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಏನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದರೂ ಅದು ಷರತ್ತಿನ ಮೇಲೆ ಆಧಾರಿತವಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಹಿಮ್ಮುಖತೆಯನ್ನು ಕಾಪಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ನೀವು ಕನಿಷ್ಟ ಕರೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಮೋಟಿವ್ ಫೋರ್ಸ್ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಜೀವಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕೋಶದ ವಿಭವವು ಈ ಪ್ರವಾಹವು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ಇದರರ್ಥ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಸೆಳೆಯದ ಸಾಧನದೊಂದಿಗೆ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಅಳೆಯುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಕರೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಇಎಮ್ಎಫ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಉಹ್ ಮೋಟಿಫ್ ಫೋರ್ಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಿರುವ ವಸ್ತುಗಳು ಯಾವುವು, ಒಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಸರಿ ನಂತರ ಅದು ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಮತ್ತು ಫಿ ನಂತರ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಸ್ಕೀಮ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬೇಕು ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ತಾಮ್ರದ ಸತುವು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಸತು ಮುಂತಾದ ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫೈ ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ನಂತರ ನಾವು ಕಂಡ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಯಾವಾಗ ಸಕ್ರಿಯ ಪದಾರ್ಥದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಯಾವಾಗ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ ಅಯಾನು ಏಕತೆ ಅಥವಾ ಘಟಕದ ಅಯಾನಿನ ಚಟುವಟಿಕೆಯ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಏಕತೆ ಸರಿ, ಅದು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅದು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಲ್ಲದು, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು t ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಲ್ಲದು o ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಸತು ಟು ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಕೋಶವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಇದನ್ನು ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸುವುದು ವಾಡಿಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಓಹ್ ನಿಮಗೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕೋಶ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಇ ಕೋಶದ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುವುದು ಅಥವಾ ಹೇಗೆ ಅಂದಾಜು ಮಾಡುವುದು ಐಎಲ್ಎಲ್ ಅನ್ನು ಕಡಿತಗೊಳಿಸುವ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ 5 ಬಲ ಮೈನಸ್ 5 ಬಿಟ್ಟು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಒಂದು ವಿಷಯ ಬರುತ್ತದೆ ಈ ಇ ಕೋಶವನ್ನು ಹೇಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ನೀವು ವೋಲ್ಟ್‌ಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಆದರೆ ವೋಲ್ಟ್‌ಮೀಟರ್ ಉತ್ತಮ ಕೆಲಸವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಗ್ಯಾಲ್ವನೋಮೀಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಧಾನದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಇದನ್ನು ಬಳಸಿ ಪೋಗೆಂಡಾಪ್ಸ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನ ಪೊಗೆಂಡಾರ್ಫ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಹೋಲಿಸುವ ವಿಧಾನವು ನಿಮ್ಮ ಅಜ್ಞಾತ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ವಿಚಲನ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅನುಪಾತವನ್ನು

ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪ್ರಮಾಣಗಳ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು a ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತವು 0 ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಸೆಲ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಕೋಶವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕೋಶ ಎಂದರೆ ಅದು ಎರಡು ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಂತಹ ಕೋಶಗಳ ಹಲವಾರು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಅಂತಹ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶವು ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿವಿಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ?

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಮತ್ತು ಸಹ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಸಂಭಾವ್ಯ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವ ಪ್ರಯತ್ನವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಏನು ಒಂದು ವೇಳೆ ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನೀವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಕೋಶವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕೋಶದ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ, ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶವು ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಅರ್ಧ ಕೋಶವು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ನಾವು ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಉನ್ನತ ಮಾರಾಟದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯ ಮಾಪನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಮಾಪನದ ವಿವಿಧ ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಮಾಪನಗಳ ಕೆಲವು ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಇವತ್ತು ಅಷ್ಟೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Pruto@IITK