ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ತರಗತಿಗೆ ಮರಳಿ ಸ್ವಾಗತ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾವು ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬೇಕೆಂದು ನಾವು ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬಹುಶಃ ಒಂದು ಅಥವಾ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನಾವು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಅದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇವೆ ಸೆಲ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ ಕೋಶದವರೆಗೆ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ಉಹ್ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಅಳೆಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಮೂಲತಃ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನದ ಮೂಲಕ ಇದನ್ನು ಪುಗೆನ್ಡಾಪ್ಸ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಇಎಮ್ಎಫ್‌ನ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಶದ ಮಾರಾಟವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಬೇಕು ನಿಮ್ಮ ಸಹಾಯದಿಂದ ಅಜ್ಞಾತ ಕೋಶವು ನಿಮಗೆ ಪ್ರೋಜೆಂಡಪ್ಸ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನ ಎಂದು ತಿಳಿದಿರುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂಲತಃ ನೀವು ಬಾಹ್ಯ ಬ್ಯಾಟರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಅಪರಿಚಿತ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ x ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಗ್ಯಾಲ್ವನೋಮೀಟರ್ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿರುವ ಅದೇ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ವಿಚಲನ ಇಲ್ಲದಿರುವಾಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪೊಯಿ ಈ ಪ್ರತಿರೋಧದಲ್ಲಿ ಇದು ಮೂಲತಃ ಉದ್ದವಾದ ತಂತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಗ್ಯಾಲ್ವನೋಮೀಟರ್ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿರುವ ಒಂದು ತಂತಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಿಕ್ರೋಮ್ ಅಥವಾ ಅಂತಹುದೇ ಉಡುಗೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯಾವುದೇ ವಿಚಲನವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇದು ಯಾವುದೇ ವಿಚಲನವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ . ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಉದ್ದಗಳು ಮೂಲತಃ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಅಥವಾ ಇಎಮ್ಎಫ್‌ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅನುಪಾತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಈ ಕೋಶ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ನೀವು ಈಗ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಏಕೆ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಎಮ್ಎಫ್ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಸೆಲ್ ವಿಭವವಾಗಿದೆ ನೀವು ಸಾಮಾನ್ಯ ವೋಲ್ಟ್‌ಮೀಟರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ , ವೋಲ್ಟ್‌ಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿಚಲನವನ್ನು ಹೊಂದಲು ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ x ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಪೂರೈಸುವ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ನೌಕಾಯಾನದಿಂದ ಡ್ರಾಪ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೋಶದ ಹಿಮ್ಮುಖತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಹಿಮ್ಮುಖತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಲು ನಾವು ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೇಗಾದರೂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೆಲ್ ಇ ಕೋಶವು ಫೈ ಬಲ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಆಗಿದೆ ನಾವು ಯು ಕಡಿತ ವಿಭವಗಳನ್ನು ನೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತಿಳಿಯೋಣ ಆಹ್, ನಾವು ಹೇಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೋಶವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಉದಾಹರಣೆ ಕ್ಯೂ ಘನ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಉದಾ ಪ್ಲಸ್ ದ್ರಾವಣದ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕ್ಯೂ ಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಜಿ ಘನಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಇವುಗಳು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಲಗೈ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿತವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಎಜಿ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಎಜಿ ಘನ ಆನೋಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದು ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಯೂ ಘನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಕ್ಯೂ 2 ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ag ಪ್ಲಸ್ ag ಘನ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ cu cu ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಬಲಗೈ ಮತ್ತು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಶಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು cu cu 2 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಬಲ್ ಲಂಬ ರೇಖೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು ಇತರ ಪರಿಹಾರವು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರ್ಥ. ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಡೇನಿಯಲ್ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಬನ್ನಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೇನಿಯಲ್ ಕೋಶದ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು ಸತುವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಘನ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಏಕತೆ ಅಥವಾ ಏಕತೆ ಇರಬಹುದು ಬೇರೆ ಯಾವುದೋ ನಂತರ cu so4 ಏಕಾಗ್ರತೆ ಸರಳತೆಗಾಗಿ ಒಂದಾಗಿರಬಹುದು ನಾನು ಏಕಾಗ್ರತೆಯನ್ನು ಏಕತೆ ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದಾಗಿದೆ ನಾನು ಇದಕ್ಕೆ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯ ಹಿಂದಿನದಕ್ಕೆ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್‌ನ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು ಹಿಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಇ ಸೆಲ್ ಇಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಇ ಕೋಶವು ಫೈ ರೈಟ್ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಎಡಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಫಿ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಎಜಿ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಕ್ಯೂ ಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು upac ಕನ್ವೆನ್ಶನ್‌ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈಗ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಮುಂದಿನದು ಮುಂದಿನದು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಎರಡು ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಸಾಲ್ಟ್ ಬ್ರಿಡ್ಜ್‌ನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿವೆ ನಂತರ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಹೋಗಲು ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಇದರಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿದ್ಯುತ್ ಹೊರತೆಗೆಯಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಮುಂದಿನದು ಆಹ್ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ಹೇಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಅಥವಾ ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ಅರ್ಧ ಜೀವಕೋಶದ ವಿಭವವು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಏನೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲವಾದ್ದರಿಂದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಏನೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪ್ರೊಜೆಂಡಾಪ್ಸ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ನಾವು ಜೀವಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇವುಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದರ ಕೊಡುಗೆ ಏನು ಮತ್ತು ಇದರಿಂದ ಕೊಡುಗೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸಿದರೆ, ನಾವು

Prutor@IITK

ಅದರ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಇನ್ನೊಂದು ಅರ್ಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಕೋಶದ ಮೌಲ್ಯವು ಈಗಾಗಲೇ ಸರಿಯಾಗಿ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಸರಿ ಎಂದು ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಗುರಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯ ಮಾಪನ ಮಾಪನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಮಾನದಂಡದ ಸಹಾಯವನ್ನು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅಥವಾ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ಒಕೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮೂಲತಃ ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ pt ಘನ ನಂತರ h2 ಅನಿಲ ಒಂದು ಬಾರ್‌ನಲ್ಲಿ p 1 ಬಾರ್ ನಂತರ h ಪ್ಲಸ್ ಅಂದರೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ hcl ಸರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಎಲ್ಲಾ ತಾಪಮಾನಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ವಹಿಸಿದಾಗ ಎಲ್ಲಾ ತಾಪಮಾನಗಳು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಒದಗಿಸಿದಾಗ ಈ ಫೈ 0 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನ್ ಆಗಿದೆ ಉಮ್ ಘನ ಈಗ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ವೇರ್ ಅಥವಾ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಪ್ಲೇಟ್ ಆಗಿದ್ದು, ಅದರ ಮೇಲೆ ನುಣ್ಣಗೆ ವಿಂಗಡಿಸಲಾದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕಣಗಳು ನಿಮಗೆ ಲೇಪಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನೀಕರಿಸಿದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿತ್ರಾತ್ಮಕವಾಗಿ ನಾನು ಈ ರೀತಿ ಸೆಳೆಯಬಲ್ಲೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಇರುವಲ್ಲಿ ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಶುದ್ಧ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬಬಲ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ಬಬಲ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಕರಗುವಿಕೆ ಏನೇ ಇರಲಿ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ ತಾಪಮಾನಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅದರ ಆಹ್ ಫೈ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ ಅದು ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ವಿಭವವನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ h ಪ್ಲಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅರ್ಧ h2 ಅನಿಲಕ್ಕೆ ಒಂದು ಬಾರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ನಂತರ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿ ಕೋಶವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕೋಶವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿ ಅಲ್ಲಿ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಈ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕೋಶದ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅನ್ನು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ನಿಖರವಾಗಿ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಜ್ಞಾತ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಅಂದರೆ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅಜ್ಞಾತ ಅರ್ಧ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸಂಭಾವ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಜೋಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಅವಳಂತೆ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಲಂಬ ರೇಖೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ದ್ವಿತೀಯಾರ್ಧ ಕೋಶದ ದ್ವಿತೀಯಾರ್ಧ ಕೋಶ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಹಾಕಲಾದ ಆನೋಡ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಇದು ಬಲಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹಾಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಈ h ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಅರ್ಧ ಹೆಚ್ 2 ಗ್ಯಾಸ್ ಒನ್ ಬಾರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬಲಗೈಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬಲಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಸರಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಲಗೈ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಕಡಿತ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಕ್ರಿಯ ಪದಾರ್ಥಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ah ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿತವಾಗಿರುವ ಯೂನಿಟಿ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಜೀವಕೋಶದ ವಿಭವವನ್ನು ಹೊಂದಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೀಗೆ ಇರಿಸಿದರೆ ಸೆಲ್ ವಿಭವ ಅಥವಾ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅಥವಾ ಸೆಲ್ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಪ್ರಮಾಣಿತ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ವಿಭವಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಪ್ರಶ್ನೆಯಲ್ಲಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದಾದದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ e ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ ಫೈ ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್ ಬಲ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್ ಬಿಟ್ಟು ಸರಿ ಈಗ ಇದು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಶೂನ್ಯ ಪಟ್ಟಿಯು ಫಿ ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಜ್ಞಾತದ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು . ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಅರ್ಧ ಕೋಶವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ವಿಭವವು ಸರಿಯಾಗಿ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೇನಿಯಲ್ ಕೋಶದ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಇದರ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ , ಇದರ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಇದನ್ನು ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನಿಮ್ಮ ನಿರ್ಮಾಣ ಕೋಶ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ನಂತರ cu 2 ಪ್ಲಸ್ 1 n ನಂತರ cu ಘನ ಕ್ಯೂ ಲೋಹ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ pt ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಘನವು ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನೀಕರಿಸಿದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಶುದ್ಧ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಹಾದುಹೋಗುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಬಾರ್ ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಹಾಕು ಎಂದು ಹೇಳಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿ ಅಥವಾ ತೊಂಬತ್ತೆಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಳತೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಪ್ಪತ್ತೈದು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬಾರ್ ನಂತರ h ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಭಾಗವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವೇ ಅಲ್ಲಿ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಇದು ನೀವು ಹಾಕುವ ಎಡಭಾಗವಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಹಾಕಬಹುದು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು ನಾನು ಚಿಹ್ನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಆದರೆ ಹೇಗಾದರೂ ಅದು ಸಮಸ್ಯೆ ಅಲ್ಲ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳತೆಗಾಗಿ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅಜ್ಞಾತ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು ನೀವು ಪ್ರತಿ ಬಾರಿಯೂ ಮಾಡಬೇಕಾದ ಸಮಸ್ಯೆ ಅಲ್ಲ, ಆಹ್ ಎಂದು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಬೇಕು, ನೀವು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಇರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಈಗ ಇದನ್ನು ತಾಮ್ರದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದೊಂದಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಲಂಬ ರೇಖೆಯನ್ನು ಹಾಕಿ ಕ್ಯೂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು ಮೀ ನಂತರ ಕ್ಯೂ ಘನಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೋಶವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ನೀವು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಿದ ಕೋಶವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಆಹ್ ನೀವು ಈ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಅನ್ನು ಅಳೆಯಿರಿ ಈ ಕೋಶವು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೆಲ್‌ನ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಆಗಿ ಪಡೆಯುವ ಯಾವುದೇ ಮೌಲ್ಯವು ಇದಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಈ ಸರಿಯ ಕಡಿತ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಯಸಿದರೆ ನಿಮ್ಮ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ತಿಳಿಯಲು r ಅಜ್ಞಾತ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ನೀವು ಕಡಿತದ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿತಗೊಳಿಸಬೇಕು, ಅದು ನಿಮ್ಮ ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ರೂಢಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಕಡಿತವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಸರಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ನೀವು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಳತೆ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು 0.34 ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುವ phi ಬಲಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುವ ಮೌಲ್ಯ ಇ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಈ ತಾಪಮಾನದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಕಡಿತದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಈ ರೀತಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಯೂ 2 ಪ್ಲಸ್ 1 ಮೀ ಮತ್ತು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಕ್ಯೂ 0 ಘನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಷ್ಟು ಪಡೆದಿದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ವೋಲ್ಟ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಯಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲು ನೀವು ಬಯಸಿದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಮೈನಸ್ ಎನ್‌ಎಫ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಇಇ ಕೋಶವು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ pr ಗಾಗಿ ocess ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಇ ಸೊನ್ನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಸೊನ್ನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಮತ್ತು ಎರಡು ತಾಮ್ರದಂತೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆಹ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಇದು ಈ ಆಹ್ ಒಟ್ಟು ಸೆಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಲ್ಲಿ ಇದು ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವಕೋಶದ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯು ಆಹ್ ಆಗಿದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಉತ್ಕರ್ಷಣವು h ಜೊತೆಗೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಒಂದು ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಬ್‌ಸಾಯಿಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಸೊನ್ನೆ ಸೊನ್ನೆಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ ಅದು ಶೂನ್ಯಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಕೋಶ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ ಸೆಲ್ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ನಂತರ ನಿವ್ವಳ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ನಿವ್ವಳ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಈಗ ಅದೇ ರೀತಿ ಆಹ್, ನೀವು ಹೇಗೆ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಸತುವು ಸತುವು ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ sy ಗಾಗಿ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ h2 ಅನಿಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಘನ ಕೋಶವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಲು ಅದೇ ಪ್ರಿಸ್ಕ್ರಿಪ್ಷನ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಒಂದು ಬಾರ್ ಒತ್ತಡ ನಂತರ h ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ನಂತರ ಸತು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಬಹುಶಃ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ನಂತರ ಸತುವು ಘನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಇದು ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸೆಲ್‌ನ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಅನ್ನು ಅಳೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಾನು ಸ್ವಲ್ಪ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು 1 ಬಾರ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ 1 ಆಗಿರುವುದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಮೋಲಾರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕೋಶದ ವಿಭವವು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಆರು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ ಎಂದು ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫೈ ಟು ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಅರ್ಧ ಸೆಲ್ ವಿಭವವು ಮೈನಸ್ 0.76 ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂದೇಶದ ಸಂದೇಶ ಏನು ನಿಮ್ಮ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಮೈನಸ್ ಎನ್‌ಫೆ ಸೊನ್ನೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇ ಸೊನ್ನೆಯು ಇಲ್ಲಿ ನಕಾರಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ನಿಮ್ಮ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು tp ನಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಶೂನ್ಯಕ್ಕಿಂತ ದೊಡ್ಡದು ಅಂದರೆ ಅದು ಅದು ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಂತೆ ಅದು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಆದರೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಾವು ಈ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಈ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ನೀವು ಪುನರ್ವಸತಿ ಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ನಾನು ಅಲ್ಲ ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ವಿಧಾನವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಅಂದರೆ ಸತುವು ಮತ್ತು ಸತುವು ಸತುವು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿಭವದ ಮೌಲ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ, ಏನಾಗುತ್ತದೆಯೋ ಅದು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಆಹ್, ಇದರಲ್ಲಿರುವ ಜೀವಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ, ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ouple this ah together ಎಂದರೆ ನೀವು ಜೋಡಿಯಾದರೆ ನಿಮ್ಮ ಆಹ್ ಈ ಆಹ್ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಸರಿ, ನೀವು ಇದನ್ನು ಈ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ನಂತೆ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಸರಿ, ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಜೋಡಿಯಾದರೆ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಘನ ಘನ ಜಿಂಕ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸಿ ಒಂದು ಕ್ಯೂಸೊ 4 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ cu ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ಎಡಗೈ

ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಬಲಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಏನಾಗಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಆಹ್ ಏನು ಮೌಲ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 0.34 ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಮೈನಸ್ ಈ ಮೌಲ್ಯವು ಮೈನಸ್ 0.76 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಸೆಲ್ ಫಿ ರೈಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಕ್ಯೂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ ಮೈನಸ್ ಫಿ ಲೆಫ್ಟ್ ಎಂದರೆ ಜಿಂಕ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಜಿಂಕ್, ಅಂದರೆ 0.34 ಮೈನಸ್ ಮೈನಸ್ 0.76 ವೋಲ್ಟ್ ನಿಮಗೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವಾಗ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಅಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದಾಗ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ನಾವು ಅವುಗಳ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ, ನಂತರ ನಾವು ಈ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ವರ್ಗಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ , ಅದರ ಸೆಲ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು 1.1 ವೋಲ್ಟ್ ಸೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ o 1.1 ವೋಲ್ಟ್ ಬರುತ್ತಿದೆ ಅಂದರೆ ಈ ತಾಮ್ರದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಿಂದ ಕೊಡುಗೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸತು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವದ ಧನಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ತಾಮ್ರ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ವಿಭವದ ಧನಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೇಳಿ ಕ್ಯೂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂಕ್ಯೂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಸಿ ಎಂಬುದು ಒಂದು ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಏನನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿತ ವಿಭವವು ಕಡಿತ ವಿಭವವು 0.34 ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಯೂ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕ್ಯೂ ಸೊನ್ನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಭವದ ಮೌಲ್ಯವು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕಡಿತವು ಇದಕ್ಕೆ ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಬಲಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಆಹ್ ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಗೆ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಜೊತೆಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಆಹ್ ಸುಲಭವಾಗಿ ತಾಮ್ರ ಶೂನ್ಯ ಆಗಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಉಮ್ ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಏಕೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅಂದಾಜು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸರಿ ಎಂದು ಅಂದಾಜು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಈ ತಾಮ್ರವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸತು ಸಿಸ್ಟಂ ಸತುವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಸಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಆರು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಅರ್ಥ ಇದರರ್ಥ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಎಂದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಆಕ್ಸಿಡೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಸತುವು ಸತುವು ಸತುವು ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಸತುವು ಸತುವು ಈ h plus ಅನ್ನು h2 ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಎರಡಕ್ಕೆ ಇಳಿಸುವುದು ಎಂದರ್ಥ ತಾಮ್ರ ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದು h plus ಅನ್ನು h two ಗೆ ಕಡಿತಗೊಳಿಸುವುದು ಅಥವಾ ಸತುವು ಸತುವು ಮತ್ತು ಸತುವಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಜೊತೆಗೆ ಸರಿ ಇದು ಸಾಧ್ಯ ಅಂದರೆ ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಪ್ರತಿನಿಧಿಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸತುವು ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸತುವು 0 ಅನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಡೆಲ್ಟಾ g 0 ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ವಿಧಾನವು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ದಿಕ್ಕಲ್ಲ ಆದರೆ ಹಿಮ್ಮುಖವು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತ ದಿಕ್ಕು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಸತುವು ಕರಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಉತ್ಪಾದಿಸುವ hcl ನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು h ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸತುವು ಸತುವು ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಸತುವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಪ್ಲಸ್ 0.34 ಮತ್ತು ಅದರ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಮೈನಸ್ 0.76 ಆಗಿದೆ, ನಾವು ಈ ಸತು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಾಗಿ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಎಡಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಾಗಿ ಇರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ , ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್‌ನ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವನ್ನು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಸರಿ ಆಹ್ ನಾವು ಈಗ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬರುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಆಹ್ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಆಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ple ಹೈಡ್ರೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ h ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಸರಿ ಹೈಡ್ರೋಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮೂಲತಃ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಸರಳವಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೇಳಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಇದು ಲೋಹವನ್ನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಮುಳುಗಿಸುತ್ತದೆ br2 aqs ಹಾಗೆ ನಂತರ br ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ನೀವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೂಲಕ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅರ್ಧ br ಎರಡು ಜಲೀಯ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಬಿ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ಇದು ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಇನ್ನೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ನೀವು ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರಸ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಬೆಳ್ಳಿಯ ತಂತಿಯನ್ನು ಅದ್ದಿದಂತೆ ಅದು ಎಗ್ ಘನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಸಿ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದ ಲೋಹದ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪು ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಅನಿಲ, ಅಂದರೆ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅಂದರೆ ಜಲವಿದ್ಯುತ್ ಎಂದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮೂಲತಃ ಅನಿಲದ ರೂಪದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ಸಮತೋಲನವು ಹೆಚ್ ಟು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಅಗಾಗ್ ಜೊತೆಗೆ ಅದೇ ವಿವಿಧ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಲ್ಲಿ ಸಹ ಸಾಧ್ಯವಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಇದು ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವಾಗಿರಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಫೆರಸ್ ಫೆರಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಫೆ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಫೆ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೆರೋಸಿನ್‌ಫೆರಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಒಂದು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಅನ್ನು ಅದರಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ನೀವು ಇತರ ಆಯ್ಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು , ಅದು ಗೌರವದಿಂದ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಒಂದು

ವಸ್ತುವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಶೂನ್ಯ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಸಿಲ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ag agcl ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗಿದೆ ag agcl ಘನ cl ಮೈನಸ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಹಾಗಾಗಿ ಅದು ಅದರ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಕೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರ ಅಥವಾ ಬಲಗೈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಮೇಲೆ ಇರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಒಟ್ಟಾರೆ ಮಾರಾಟದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅನಿಯಂತ್ರಿತ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಿದರೆ, ಅಂದರೆ ನೀವು ನೀವು ಭಾವಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಆಹ್ ಎಲ್ಲಿ ಇಡಬೇಕು ಎಂಬುದರ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ಕಾಳಜಿ ಇಲ್ಲ ಅಂದರೆ, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅರ್ಧ ಕೋಶವನ್ನು ಎಡಗೈಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರಿಸುತ್ತೀರಾ ಎಂದು ಅರ್ಧ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಂತರ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನೀವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಅಥವಾ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನೀವು ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಅಂದಾಜಿಸುವಿರಿ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಮಾರ್ಗವು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಿಮ್ಮ ಜೀವಕೋಶದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಆಗ ನೀವು ಈ ಮೇಲಿನ ಕೋಶದ ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಹಿಮ್ಮುಖಗೊಳಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಸಂಪೂರ್ಣವು ಇಲ್ಲಿ ಬಲಭಾಗಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಧನಾತ್ಮಕ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ಪಡೆಯಲು ಈ ಸಂಪೂರ್ಣವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ಉಮ್ ಮುಂದಿನ ಸಂಬಂಧಗಳು ಯಾವುವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಆಕ್ಟಿವ್ ವಸ್ತುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಡುವಿನ ಹಿಪ್ ಈಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಆಕ್ಟಿವ್ ವಸ್ತುವಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಏಕತೆಯನ್ನು ಕಾಪಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ. ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಡೆಲ್ಟಾ ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಮಾಡುವಾಗ ನಾವು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಿದರೆ ನಾವು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಿದರೆ ನಾವು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಸೆಲ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಮೈನಸ್ ಎನ್‌ಫೀ ಸೆಲ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನೀವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಎಕ್ಸ್‌ಪ್ರೆಶನ್‌ಗೆ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್‌ನಲ್ಲಿ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನರ್ಸ್ಟ್ ಎಕ್ಸ್‌ಪ್ರೆಶನ್ ನರ್ಸ್ಟ್ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಆಹ್ ಒನ್ ಎಕ್ಸ್‌ಪ್ರೆಶನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಮತ್ತು ಅರ್ಧ ಕೋಶಕ್ಕೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ phi m ಅನ್ನು ಪ್ಲಸ್ m ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು eq ual ನಿಂದ phi 0 n ಜೊತೆಗೆ m ಮೈನಸ್ rt ನಿಂದ nf ln ನಿಂದ m ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು mn ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ mn ಜೊತೆಗೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು ah ನೊಂದಿಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಅಂಶದಲ್ಲಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು m ನ ಚಟುವಟಿಕೆಯ ಚಟುವಟಿಕೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಛೇದದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು mn ಪ್ಲಸ್‌ನ ಚಟುವಟಿಕೆ ಆದರೆ ದುರ್ಬಲ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಏಕಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಿಜವಾದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳ ಅನುಪಾತವಾಗಿದೆ ಈಗ r ಅನಿಲ ಸ್ಥಿರಾಂಕ t ಆಗಿದೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ತಾಪಮಾನ n ಆಗಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು n ಎಂಬುದು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ, ಅಂದರೆ mn ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ m

ಆದ್ದರಿಂದ n ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಕೊಂಡಿವೆ f ಎಂಬುದು ಫ್ಯಾರಡೆ ಇದು ಸರಿಸುಮಾರು ಒಂಬತ್ತು ಆರು ಐದು ಸೊನ್ನೆ ಸೊನ್ನೆ ಕೂಲಂಬ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಒಂಬತ್ತು ಆರು ಐದು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಕೂಲಂಬ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ಅನಿಲಗಳ ಬಗ್ಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಅದು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸುವಿಕೆಯ ಶುದ್ಧ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಇದು ಇದು ಈ ಅಂಶವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಏಕತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಅಂದರೆ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸುವಿಕೆಯ ಶುದ್ಧ ಸ್ಥಿತಿಗಾಗಿ ಏಕತೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು phi mn ಜೊತೆಗೆ m ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು. phi 0 m n ಪ್ಲಸ್ m ಗೆ ಸಮನಾಗಿರಿ ನಂತರ nf ln ನಿಂದ nf ln ನಿಂದ ಮೈನಸ್ rt ಅನ್ನು m ah n ಪ್ಲಸ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ r ಎಂಬುದು r ನ ಮೌಲ್ಯವು ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಜೌಲ್ ಕೆಲ್ವಿನ್ ವಿಲೋಮ ಮೋಲ್ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ r ಸರಿ ಮತ್ತು f 96500 ಸರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಸ್ಥಿರವಾದ ಮೋಲಾರ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಗ ನೀವು ನೋಡುವ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಫೈ ಮೌಲ್ಯವು ಫೈ ಮೌಲ್ಯವು ಅದು ಪ್ರಮಾಣಿತವಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ phi ಯ ಮೌಲ್ಯವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ 298 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಇದು ಈ ಜಾತಿಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಇದು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಪ್ರಯೋಗಗಳಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಹ್ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಸ್ವಯಂಚಾಲಿತವಾಗಿ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಸ್ಟೇಟ್ಸ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾನು ಅರ್ಥೈಸುವ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ನಿಮ್ಮ ಅಳತೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಬಹುಶಃ ಆಹ್ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲು ಫೈ ಆಹ್ ಬದಲಾವಣೆಯು ಅಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿರದೆ ಇರಬಹುದು ಆದರೆ ಇನ್ನೂ ಇರುತ್ತದೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಫೈ ಮೌಲ್ಯದಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಇರಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಷಿಯಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಷಿಯಲ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಳೆಯುವುದು ಎಂದು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ವಿವರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೋಶದ ನಿರ್ಮಾಣವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುವಾಗ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಕೆಲವು ಆಹ್ ಕೆಲವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪದಾರ್ಥಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ 298 ಕೆ lvin ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ e0 ಬಾರ್

ವೋಲ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು f 2 ಗ್ಯಾಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅದು f ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಫ್ ಮೈನಸ್ ಅದರ ಮೌಲ್ಯ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು h two o two plus ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಎರಡು ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಓ ಸರಿ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಎಂಟು ಸರಿ ಸಿಎಲ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಆರು ವೋಲ್ಟ್ mno2 mno2 ಘನ ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ನಿಮಗೆ mn ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ cu ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಘನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು 0.34 ಸರಿ 2h ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದು h2 ಆಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಲ್ಲಾ ತಾಪಮಾನಗಳು ಒಂದು ಬಾರ್ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಅದು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಫೆ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಫ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಿದರೆ ಅದು ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ವೋಲ್ಟ್ ಜಿಂಕ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಸತುವು ಘನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಮೈನಸ್ 0.76 ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿದೆ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಯಾವುದೇ ಘನ ನಿಮಿಷವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಮಗೆ 2.71 ನಂತರ ಲಿಥಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಲಿಥಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಲಿಥಿಯಂ ಘನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಮೈನಸ್ 3.05 ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಅದು ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಕಡಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಿದ್ದೇನೆ ಇದನ್ನು ಎಲ್ಲಾ ಕಡಿತವಾಗಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಮೌಲ್ಯವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ redux ದಂಪತಿಗಳ ಧನಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಎಂದರೆ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಅರ್ಥ ಸೊನ್ನೆಗೆ ಎಷ್ಟು ಧನಾತ್ಮಕ ಎಂದರೆ ಅದು ದುರ್ಬಲ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಸರಿ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಋಣಾತ್ಮಕಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ದುರ್ಬಲ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಎಂದರೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಿಂತ ಪ್ರಬಲವಾದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಎಂದರೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ h ಜೊತೆಗೆ h ಎರಡು ಅರ್ಧ ಗಂ ಎರಡು ಸಿಸ್ಟಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯವು ಹೆಚ್ಚಿನದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುವ ದೊಡ್ಡ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎರಡನ್ನೂ ಪರಿಗಣಿಸಲು ನನ್ನ ಅರ್ಥ ಸಂಖ್ಯಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯ ಮತ್ತು ಸರಿ ಚಿಹ್ನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯವು ಹೆಚ್ಚಿನದಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನಿಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿತ ಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ ಅದು ಫ್ಲೋರೈಡ್, ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಪ್ಲಸ್ 2.87 ಆಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸರಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ, ಅಂದರೆ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದ್ದು, ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಉಳಿಯುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಬಲವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲವಾದ ದುರ್ಬಲ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಡೆಗೆ ಹೈಡ್ರೊಗೆ ಹೋದಾಗ ಈ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ , ಅಂದರೆ ಅವುಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಶಕ್ತಿ, ಅಂದರೆ ಇತರ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಸರಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅದು ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಅರ್ಥ ಅದು ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದರ ಅರ್ಥ ಸಿ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭವವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಂಭಾವ್ಯ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಫೈ ಮೌಲ್ಯವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಮೌಲ್ಯವು ಧನಾತ್ಮಕ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ na ಮತ್ತು ಎರಡು na ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಅದು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್ ಸೆವೆನ್ ಒನ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಯಾವಾಗಲೂ ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿ ಉಳಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಅದು ಸೀಮೆಎಣ್ಣೆಯೊಳಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಆಹ್ ಲೋಹವನ್ನು ಇಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಿಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು ಸಿಗುವುದಿಲ್ಲ ನೀರು ಅಥವಾ ಇತರ ಪ್ರದೇಶಗಳ ಸಂಪರ್ಕ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಭಾಗವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎಡಭಾಗವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಈ ಶೂನ್ಯ ಅಥವಾ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಫೈ ಶೂನ್ಯವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ನಾನು ಫಿ ಫೈ ಝೀರೋ ಬರೆಯಬೇಕು ಈ ಫಿ ಝೀರೋ ಆಹ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಅದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಥವಾ ಅದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಮುಂದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಆಹ್ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್‌ಗಾಗಿ ನಾವು ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಗಾಗಿ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಆಹ್ l ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಎಂದರೆ ಅದು ಬಲಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ಕಡಿತವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ phi cu 2 ಪ್ಲಸ್ cu ಫೈ ನಾಟ್ ಕ್ಯೂ 2 ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ ಮೈನಸ್ ಆರ್‌ಟಿಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ 1 ರಲ್ಲಿ co2 ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ತೊಡಗಿಕೊಂಡಿವೆ ಜೊತೆಗೆ ಸಮಾನ ಆನೋಡ್ ಎಡಗೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ phi z2 ಜೊತೆಗೆ ಸತುವು ನಾವು ಕಡಿತದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾನು ಮೊದಲು ಸತುವು ಎರಡು ಮತ್ತು ನಂತರ ಸತು ಶೂನ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ phi 0 ಸತುವು ಎರಡು ಬಾರಿ fln ಮೂಲಕ ಸತುವು ಮೈನಸ್ rt ಸತುವಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೋ ಅದು ನಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಇ ಕೋಶವು ನಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಇ ಕೋಶವು ಮತ್ತೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾನು ಮೈನಸ್ ಫೈ ಎಂದು ಬರೆದರೆ ಅದೇ ವಿಷಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಕಾರ ಯು ಪ್ಯಾಕ್ ಆಗಿದೆ ಪ್ಯಾಕ್ ಮತ್ತು ರಿಡಕ್ಷನ್ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫೈ ರೈಟ್ ಮೈನಸ್ ಫೈ ಲೆಫ್ಟ್ ಅಂದರೆ ಈ ಫಿ ಸಿಯು 2 ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ ಮೈನಸ್ ಫಿ ಜಿಂಕ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಜಿಂಕ್ ಓಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮೊದಲು ಬರೆಯುತ್ತೀರಿ, ಅಂದರೆ ಫಿ ನಾಟ್ ಸಿಯು 2 ಪ್ಲಸ್ ಸಿ ನಂತರ

ಎರಡರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಆರ್ಟಿ ಬರೆಯಿರಿ ಈ ಕ್ಯೂ 2 ಪ್ಲಸ್ ಇದಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಭಾಗ 5 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಇದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಇದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಫಿ ನಾಟ್ ಜಿಂಕ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಜಿಂಕ್ ಒಕೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ ಇದು 2f ln ಮೂಲಕ ಈ 1 ಬೈ 1 ಬೈ ಝಿಂಕ್ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸರಿ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇ ಸೆಲ್ ಇ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಸೆಲ್ ಎಂದರೆ ಇದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದನ್ನು ಬ್ರಾಕೆಟ್ ಮಾಡಿರುವುದು ನಿಮಗೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇ 0 ಸೆಲ್ ಎಂದು ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ವಿಭವಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ಇ ಕೋಶವು ಸೊನ್ನೆ ಸೆಲ್ ಮೈನಸ್ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಫ್ ಎಲ್ಎನ್ ಸತುವು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ತಾಮ್ರದಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಇ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಇದು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಈ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್ ಎಂದರೆ ಅದು ಅದು ಎಂದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಹ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಕಡಿತವಿದೆ ಅದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ಈ ಸತುವು ಸತುವು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ತಾಮ್ರದಿಂದ ತಾಮ್ರದಿಂದ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡು ತಾಮ್ರ ಶೂನ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ಮತ್ತು ಕ್ಯೂ so4 ಇದು ನಿಮಗೆ ಸತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ಕ್ಯೂ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳ ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸುವಿಕೆಯ ಶುದ್ಧ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಟುವಟಿಕೆ ಅಥವಾ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಏಕತೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇ ಕೋಶವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಆಕ್ಟಿವ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಆಕ್ಟಿವ್ ಜಾತಿಗಳು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಇದರೊಂದಿಗೆ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಆಗಿರುವ ಅಯಾನು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು r ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ನೀವು t ಅನ್ನು ತೊಂಬತ್ತೆಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಹಾಕಿದರೆ, ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ e ಕೋಶವು ಇ ಶೂನ್ಯ ಬಾರ್ ಸೆಲ್ ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಸೊನ್ನೆ ಐದು ಒಂಬತ್ತು ಎರಡು ಲಾಗ್ ಜಿಂಕ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಈಕ್ವಲ್ಸ್ ಕ್ಯೂ 2 ಪ್ಲಸ್ ಈಕ್ವಲ್ಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಡೇನಿಯಲ್ ಸೆಲ್‌ಗಾಗಿ ಇ ಸೆಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಲಿತದ್ದನ್ನು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಆಹ್ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಜೋಡಿಸುವುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿದರೆ ಆಹ್ w ಅಜ್ಞಾತ ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ನಂತರ ನೀವು ಅರ್ಧ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಹ್ ಈ ಅಪ್‌ಸೆಲ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಆಹ್ ಜೊತೆಗೆ ವಿವಿಧ ಮಾಹಿತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಈ ಮಾಹಿತಿಯೊಂದಿಗೆ ಇದ್ದರೆ ವಿವಿಧ ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳ ಮಾಹಿತಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಕೋಶಗಳನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಲು ಅಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟು ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಇಎಮ್ಎಫ್ ಅಳತೆಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯ ಇತರ ಕೆಲವು ಅಂಶವು ಅಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK