ನಮ್ಮ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸ್ವಾಗತ ಆಹ್, ನೀವು ಈ ಸ್ಲೈಡ್ ಅನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಈಗ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಕೋಶವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಡೇನಿಯಲ್ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅನ್ವಯಿಕ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು 1.1 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಇದು ಒಂದು ವೇಳೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಪಕ್ಷಪಾತಿ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತಾಮ್ರವನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸೊನ್ನೆಗೆ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಸತು ಲೋಹಕ್ಕೆ ತಾಮ್ರ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಅಂದರೆ ಸತುವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯು ಸತು ಲೋಹಕ್ಕೆ ಮರಳುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಮೂಲತಃ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯು ಈಗ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಈ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಿಕ್ಕು ಇದು ಮತ್ತು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಅನ್ನು ರಿವರ್ಸ್ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ವಿರುದ್ಧ ರಿವರ್ಸ್ ಪೊಟೆನ್ಷಿಯಲ್ ಡ್ರಾಪ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ತಿಳಿಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈಗ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ಇದರ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ? ಗ್ಯಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಕೋಶಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಕೋಶಗಳು ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಅದು ಆಗುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಸೆಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬಾಹ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮೂಲದಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ ಎಂದರೆ ಇತರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬಾಹ್ಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೂಲದಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ಬಾಹ್ಯ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಪೂರೈಸಿದರೆ ಕೋಶವು ರಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ರಿವರ್ಸ್ ಬಯಾಸ್ಡ್ ಸರಿ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗೆ ಸರಬರಾಜಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪೂರೈಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಆಗಿರುವ ಆನೋಡ್‌ನಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಆನೋಡ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಆನೋಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೊರಗಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪೂರೈಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಇದು ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ರೂಪಾಂತರದ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಜೀವಕೋಶದೊಳಗಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸರಬರಾಜು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಹೊರಗಿನಿಂದ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೊರಗಿನಿಂದ ಈ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಫೀಡ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯು ಅಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಸರಿ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಕೋಶದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಶಾಸ್ತ್ರೀಯ ಶ್ರೇಷ್ಠ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಕರಗಿದ ಕ್ಷಾರ ಹಾಲೈಡ್‌ನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ ಕ್ಷಾರ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಅದು ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಕೈಗಾರಿಕಾ ವಿಧಾನದ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈಗ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ನಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಥೋಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆನೋಡ್ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಎರಡರಲ್ಲೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಡೆಯುತ್ತಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮನ್ನು ದ್ರವದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುವ ಕಡಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಭವವು ಮೈನಸ್ 2.71 ವೋಲ್ಟ್ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಗೇಟ್ಸ್ ಆಗಿದೆ ಅನಿಲ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅರ್ಧ cl ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಭವವು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಆರು ವೋಲ್ಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಟ್ಟು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ದ್ರವರೂಪದಲ್ಲಿ ನಾ ಸೊನ್ನೆಗೆ ಮತ್ತು ಅನಿಲ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅರ್ಧ ಸಿಎಲ್ ಎರಡಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಿವ್ವಳ e ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇ ಸೊನ್ನೆ ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇದೆ ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ಕರಗಿದ ಕರಗಿದ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೆನಪಿಡಿ, ಇದು ಈಕ್ವಾಸ್ ಪರಿಹಾರವಲ್ಲ ಸರಿ, ಈಗ ನೀವು ಈ ಉಪ್ಪಿನ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ಯೋಚಿಸಿ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಸಮಾನ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೇಳಿ. ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡುವಾಗ ನೀವು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಒಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನೀವು ಜಡ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ಎಂದರ್ಥ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕರಗಿದ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಮುಂದಿನದು ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣಕ್ಕಾಗಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಕಲ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಂತಿದೆ ಅದು ರಿಡಕ್ಟಿಯೋ n ನಿಮಗೆ ನಿಕಲ್ ಶೂನ್ಯ ಘನ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಇ ನಾಟ್ ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ವೋಲ್ಟ್ ಆನೋಡ್ ಆನೋಡ್ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ 2 ಸೆಲ್ ಮೈನಸ್ cl ಮೈನಸ್ ಅದು ನಿಮಗೆ cl2 ಗ್ಯಾಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇ ನಾಟ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಆರು ವೋಲ್ಟ್ಗ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಕಲ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ ನಿಕಲ್ ಘನ ಮತ್ತು ಎರಡು ನಿಕಲ್ ಘನ ಮತ್ತು ಸಿಎಲ್ ಎರಡು ಅನಿಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿವ್ವಳ 0 ಋಣಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯದೊಂದಿಗೆ 1.6 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 1.6 ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ ಮುಂದಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಆಹ್ ಸೇ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣ ಸಮಾನ ಪರಿಹಾರ ಎಂದರೆ ಅದು ಆಹ್ ಎಂಬ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿ ಪರಿಹಾರವು ನಿಮಗೆ ಏನಾದರೂ ಸರಿ ತಿಳಿದಿದೆ ಕೆಲವು ನಿಮಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ನೀರಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಯೋಚಿಸಿದಾಗ ನೀರಿನ ಆನೋಡ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆನೋಡ್ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ h2o ನಿಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಅರ್ಧ o2 ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ಮಂಜುಗಡ್ಡೆ h ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಲ್ಲಿ ಇ ನಾಟ್ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ h ಎರಡು ಅನಿಲ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಇ ನಾಟ್ ಈಸ್ ಈಕ್ವಲ್ t ಓ ಮೈನಸ್ ಝೀರೋ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೇಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ನಡುವೆ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಇರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾನು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಹ್ ಇರಬಹುದು ಮೇಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಡುವಿನ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಎಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಆಹ್ ಇರಬಹುದು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಿಕಲ್ ಬದಲಿಗೆ ಇನ್ನೇನಾದರೂ ಕರಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಸಾಧ್ಯತೆಯೂ ಇದೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಕರಗಿದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ

ನಡುವಿನ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಆಹ್ ಈಗ ಇರುವ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಕರಗಿಸಬೇಕು ಎಂಬುದು ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಹ್ ಶುದ್ಧ ನೀರು ಶುದ್ಧ ನೀರಿಗೆ ಅದರ ಪ್ರತಿರೋಧವು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಅದು ಹಾದುಹೋಗುವಾಗ ನಿಮಗೆ ದೊಡ್ಡ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಎದುರಿಸುತ್ತದೆ ಕೇವಲ ಶುದ್ಧ ನೀರಿನ ಮೂಲಕ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ನೀವು ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಇದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ವಿದ್ಯುತ್ ಹಾದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ಹೇಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಆಹ್ ಏನು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಜಲೀಯ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭಿಕ ಸರಿಯ ಸಮಾನ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಎಂದರೆ ಕಡಿತ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಲವಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ ಟು ಗ್ಯಾಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಟು ಹೆಚ್ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಈ ವಿಭವವು ವಿಭವದಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಇ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 0.41 ವೋಲ್ಟ್ h ಮೈನಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಏಳು ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಹತ್ತು ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಅರ್ಧ cl2 ಅರ್ಧ cl2 ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಇ ಏನೂ ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಪರ್ಧೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೋಡಿ ಸರಿ ನಿಮಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಇದೆ ಎಂದು ಇದು ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಆಗಿರಬಹುದು ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಇದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಒಲವು ತೋರುವ ನಿರೀಕ್ಷೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಯೋಚಿಸಬಹುದಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೂ ಇದೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸೋಡಿಯಂ ಸೋಡಿಯಂ ಆಹ್ ದ್ರವವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಕಡಿತದಂತಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಅದರ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ವಿಭವವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ತಿಳಿದಿದೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಲವು ತೋರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು cl ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ನೀರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು h ಎರಡು ಅನಿಲ ಅಥವಾ h ಎರಡು s ಜೊತೆಗೆ ಅರ್ಧ ಅರ್ಧ cl ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ 2 oh ಮೈನಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಬಹುದು ಅದು ಹೇಗಾದರೂ ಸಮಸ್ಯೆ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಗಂ ಮೈನಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಆಹ್ ಮೂರು ಗಂ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಮೂರು ಗಂಟೆ ಎರಡು ಸರಿ ಹೇಗಾದರೂ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಬಹುದು ರು o ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಇ ಮೈನಸ್ 0.95 ವೋಲ್ಟ್ ಹೇಗಿದ್ದರೂ ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಅಷ್ಟು ಮುಖ್ಯವಲ್ಲ ಆದರೆ ಹೇಗಾದರೂ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ, ಸ್ಪರ್ಧೆಯಿರುವಾಗ ನೀವು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಯಾವುದು ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಇತರರಿಗಿಂತ ಒಲವು ತೋರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧ ನೀರಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಗೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವುದು ಕಷ್ಟ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧ ನೀರಿನ ನೀರಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಲು ಕಷ್ಟವಾಗುವುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ನಡೆಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರಬಹುದು ನೀವು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಆಹ್ ಜೋಡಿ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ದಿಕ್ಕು ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ ಟು ಗ್ಯಾಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಗಂ ಮೈನಸ್ ಇ ನಾಟ್ ಮೈನಸ್ ಸೊನ್ನೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಥ್‌ಆರ್ ಗೆ ಸಮ ಇಇ ವೋಲ್ಟ್ ಆನೋಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಆನೋಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ನೀರು ನಿಮಗೆ ಅರ್ಧ ಒ ಎರಡು ಒ ಎರಡು ಗ್ಯಾಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇ ನಾಟ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂರು ನೀರಿನ ದ್ರವವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ h ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುವ ಅನಿಲಕ್ಕೆ h2 ಗ್ಯಾಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಅರ್ಧ o2 ಜೊತೆಗೆ ಇತರೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಿವ್ವಳ ee ಇ ಯಾವುದೂ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಆರು ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಮುಂದೆ ನಾವು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ಯಾವುದು ಆಹ್ ಇದು ಮೂಲತಃ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ನಿಯಮಗಳು ಫ್ಯಾರಡೇಸ್ ಮೈಕೆಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ ಫ್ಯಾರಡೆಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ನಿಯಮ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಇದು ಮೈಕೆಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ ಮೈಕೆಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ 1832 ರಲ್ಲಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾನೂನುಗಳು ಈ ಮೊದಲ ನಿಯಮದಂತೆಯೇ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಮೊದಲ ನಿಯಮವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ವಸ್ತುವಿನ ತೂಕ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾನೂನು ಒಂದು ಫ್ಯಾರಡೆಯ ನಿಯಮ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ತೂಕದ ವಸ್ತುವಿನ ತೂಕದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ತೂಕದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ವಸ್ತು ಎಂದರೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ವಸ್ತುವು ನೇರವಾಗಿ th ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಮೂಲಕ ಒಂದು ಜೋಡಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ಮೂಲಕ ಸಹಜವಾಗಿ ಹಾದುಹೋಗುವ ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣಕ್ಕೆ ಇ ಚುನಾಯಿತ ಪ್ರಮಾಣವು q ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯು q ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು z ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ z ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಆಗಿದೆ ಸಮಾನತೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸಮಾನತೆ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸಮಾನತೆ ಎಂದರೇನು

ಆದ್ದರಿಂದ q ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದಾಗ m z ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಮೂಲಕ ಒಂದು ಕೂಲಂಬ್ ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಹಾದುಹೋದಾಗ ಸಂಬಂಧಪಟ್ಟ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಯಾವುದೇ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅರ್ಥ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸಮಾನತೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಹ್ ನಿಯಮ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ವಸ್ತುಗಳ ತೂಕದ ವಿವಿಧ ವಸ್ತುಗಳ ತೂಕದ ಪದಾರ್ಥಗಳು ಎಂದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಆಕ್ಟಿವ್ ವಸ್ತುಗಳು ಒಂದೇ ಅಂಗೀಕಾರದ ಮೂಲಕ ರೂಪುಗೊಂಡವು ಅದೇ ಪ್ರಮಾಣದ ವಿದ್ಯುತ್ ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣವು e ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ವಸ್ತುವಿನ ಪ್ರತಿ ವಸ್ತುವಿನ ಸಮಾನ ತೂಕದೊಂದಿಗೆ ಸಮಾನ ತೂಕ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ w1 by w 2 m 1 by m 2 w ಅಥವಾ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯು u 1 ರಿಂದ e 2 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ q ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದು z 1 ಅದನ್ನು z 2 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಬಹುದು ಇದು e 1 ರಿಂದ e 2 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು z 1 ರಿಂದ e 2 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ u ಒಂದರಿಂದ e ಎರಡು ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸಮಾನತೆಯ ಅನುಪಾತವಾಗಿದೆ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮಾನತೆಯ ಅನುಪಾತಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿ ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಮತ್ತೆ ಕೆಲವು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಉಪ್ಪುನೀರಿನ ದ್ರಾವಣದ ಉಪ್ಪುನೀರಿನ ದ್ರಾವಣದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಕೇಸ್ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಎರಡು cl ಮೈನಸ್ ನಂತಹ ಎರಡು ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು cl ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ e ನಟ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಆರು ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಒಹ್ ನಾಲ್ಕು ಇದು ಮೈನಸ್ o ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ನೀರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಇ ಯಾವುದಕ್ಕೂ ಸಮಾನವಾಗಿಲ್ಲ ಮೈನಸ್ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ನಾಲ್ಕು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಲವು ಮಾಡಬೇಕು ಆದರೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಇದು ತುಂಬಾ ನಿಧಾನ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ತುಂಬಾ ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಧಾನವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಮಸ್ಯೆ ಆದರೆ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಮುಖವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಥರ್ಮೋಡೈನಮಿಕ್ ಆಗಿ ಒಲವು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರೀಯವಾಗಿ ಇದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವು ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ನಿಯಂತ್ರಿತ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಚಲನಶೀಲವಾಗಿ ನಿಯಂತ್ರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಪ್ರಮುಖವಾಗಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇದು ಆಹ್ ಮತ್ತೆ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾ ದ್ರವಕ್ಕೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಅದು ಇ ನಾಟ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇದು ನೀರು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ h ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ಇದು ಮೈನಸ್ ಅಲ್ಲಿ ಇ ನಾಟ್ ಉಹ್ ಪ್ಲಸ್ 0.41 ವೋಲ್ಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಒಲವು ತೋರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮ nacl ಜೊತೆಗೆ ನೀರು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ nh ಮತ್ತು h2 ಅನಿಲವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿಯೂ ಮತ್ತು ಜೊತೆಗೆ cl ಟೂ ಅನಿಲ ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿಯೂ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಏನು ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ನೀವು ಉಪ್ಪುನೀರಿನ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ , ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಆಯ್ದ ಪೊರೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ h2 ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಹೊರಬರುತ್ತಿದೆ, ಇದು ಹೊರಬರುತ್ತಿದೆ ಇದು ಮೈನಸ್ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಇಲ್ಲ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಸರಬರಾಜು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನಿಮ್ಮಿಂದ ಈ ಕರೆಂಟ್ ಹೊರಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಹೊರಬರುವ ಮತ್ತು ನೀರಿನಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಖರ್ಚು ಮಾಡಿದ ಉಪ್ಪುನೀರಿನ ವ್ಯಯಿಸಿದ ಉಪ್ಪುನೀರನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಸೆಲೆಕ್ಟಿವ್ ಮೆಂಬರೇನ್ ಮೆಂಬರೇನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸೋಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಆಯ್ದ ಪೊರೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಈ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜೊತೆಗೆ ಮೀ ಉಪ್ಪುನೀರಿನ ದ್ರಾವಣದ ಮೇಲೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಇತರ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಇತರ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಕೆಲವು ಲೋಹಗಳ ಅಶುದ್ಧ ಲೋಹಗಳ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಶುದ್ಧೀಕರಣವಾಗಬಹುದು. ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಹ್ ಎರಡು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗಳು ಸರಿ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಿದ್ದೀರಿ ಎಂದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ ಹಾಗೆ ಪರಿಷ್ಕರಿಸಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಆಹ್ ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಒಂದು ಆಹ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅದು ಅಶುದ್ಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಇನ್ನೊಂದು ಶುದ್ಧ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅಶುದ್ಧವಾದ ಬೆಳ್ಳಿಯು ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಶುದ್ಧ ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಠೇವಣಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ರಿಫೈನಿಂಗ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮುಂದಿನ ಸ್ಟೋರೇಜ್ ಬ್ಯಾಟರಿ ಅಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಶೇಖರಣಾ ಬ್ಯಾಟರಿ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶ ಅಥವಾ ದ್ವಿತೀಯ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದಂತಹ ಶೇಖರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ದಿ ನೇ ಇದು ರೀಚಾರ್ಜ್ ಆಗುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡೂ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿಯೂ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು, ಅಂದರೆ ಇದು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯೇ ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿದ್ಯುತ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾಗಿರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡುವಾಗ ಕೆಲಸ ಮುಗಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಕೋಶದ ಮೇಲೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಕೋಶದ ಮೇಲೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಕೆಲಸ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒತ್ತಾಯಿಸಲು ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಿಂದುಳಿದ ಅಥವಾ ಒಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒತ್ತಾಯಿಸಲು ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಈಗ ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಸರಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸ್ಟೋರೇಜ್ ಸೆಲ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಫ್ಲ್ಯಾಷ್‌ಲೈಟ್ ಸೆಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿ ಅಥವಾ ಬ್ಯಾಟರಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಫ್ಲ್ಯಾಷ್‌ಲೈಟ್ ಬ್ಯಾಟರಿಯನ್ನು ದಕ್ಷತೆಯಿಂದ ರೀಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ನೀವು ರೀಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಇದನ್ನು ರೀಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡುವುದು ಉತ್ತಮವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಬಹುಶಃ ಏನಾದರೂ ಅಪಘಾತ ಸಂಭವಿಸಬಹುದು d ಇದನ್ನು ವಿನ್ಯಾಸಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಒಂದೇ ಬಳಕೆಯಲ್ಲಿ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ವಿನ್ಯಾಸಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಸಿ ನಂತೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಮರುಬಳಕೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಸರಿ ಮತ್ತು ಅದು ತಲುಪಿಸಬಲ್ಲ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣವು ಅದು ತಲುಪಿಸಬಹುದಾದ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ವಸ್ತುವಿನ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಸಂಗ್ರಹಿಸಿದ ರಾಸಾಯನಿಕವು ಖಾಲಿಯಾದ ನಂತರ ಬ್ಯಾಟರಿ ಬಾಳಿಕೆ ಕಳೆದುಹೋಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಥವಾ ಬ್ಯಾಟರಿ ಸರಿಯಾಗಿ ಸಾಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಸ್ಟೋರೇಜ್ ಸೆಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ರೈಮರಿ ಆಹ್ ಪ್ರೈಮರಿ ಸ್ಟೋರೇಜ್ ಸೆಲ್ ನಡುವಿನ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳಾಗಿವೆ, ನೀವು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಅಂಶವೆಂದರೆ ನೀವು ಸೀಮಿತ ಅವಧಿಯಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುತ್ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ಕೆಲವು ಕೆಲವು ಸೀಮಿತ ಅವಧಿಗೆ ಕೆಲವು ಸೀಮಿತ ಅವಧಿಯು ಈಗ ನಾವು ದ್ವಿತೀಯಕ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದ ಕಡೆಗೆ ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಹರಿಸೋಣ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶವು ಒಂದು ಸೀಸದ ಆಮ್ಲದ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದ ಸೀಸದ ಆಮ್ಲ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದ ಸೀಸದ ಆಮ್ಲದ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ಇದು ಆಹ್ ಗ್ಯಾಸ್ಟನ್ ಪ್ಲಾಂಟೇ ಇದನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ 1859 ರಲ್ಲಿ ಗ್ಲಾಸ್ಟನ್ ಆಹ್ ಪ್ರಸ್ಥಭೂಮಿ ಸರಿ ಕೋಶವು ಈ ರೀತಿಯ pb ಘನ pbso4 ನಂತರ h2so4

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೆಡ್ ಆಸಿಡ್ ಆಕ್ವಾಸ್ ನಂತರ pbso4 ನಂತರ pbo2 ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿವ್ವಳ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿವ್ವಳ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು pb ಜೊತೆಗೆ p ಆಗಿದೆ ಬೋ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಹೆಚ್ ಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಪಿಬಿಎಸ್ ಒ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಹೆಚ್ ಎರಡನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತಿರುವಾಗ ನೀವು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ದಿಕ್ಕು ಇದು ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಚಾಲಿತವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆದ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ನೀರು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ h2so4 rho h2so4 ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸರಿಸುಮಾರು ಎರಡು ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು rho ನೀರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತಿರುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಈ ಆಹ್ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಈ ಆಹ್‌ನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿದ್ದು, ಈ ಕೋಶದ ಸಕ್ರಿಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ದ್ವಿತೀಯ ಶೇಖರಣಾ ಕೋಶದಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುವ h2so4 ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇದು ಪ್ರತಿ ಡೆಸಿಮೀಟರ್ ಘನಕ್ಕೆ ಸುಮಾರು 6 ಮೋಲ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೆಲ್ ವೋಲ್ಟೇಜ್ಗಳು ಸೆಲ್ ವೋಲ್ಟೇಜ್ ಸುಮಾರು 2.1 ವೋಲ್ಟ್ 298 ಎಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ ಈಗ ಆಹ್ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಗಳೇನು ಆಹ್ ಈ ಆಹ್ ಸೀಸದ ಕೋಶದ ಸಮಸ್ಯೆಯು

ಆದ್ದರಿಂದ pr ಆಗಿರಬಹುದು ಓಬ್ಲೆಮ್ ಸಮಸ್ಯೆಗಳು ಅದರ ತೂಕದಂತೆಯೇ ಇರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ತೂಕವು ಒಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸಾಲ್ಪಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಈ ದೊಡ್ಡ ಪ್ರಮಾಣದ ಬ್ಲೇಡ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ತೂಕವು ಒಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಚಳಿಗಾಲದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸ್ನಿಗ್ಧತೆಯ ಸ್ನಿಗ್ಧತೆ ಚಳಿಗಾಲದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಒಂದು ಪ್ಲೇಟ್‌ನಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಅಯಾನುಗಳ ಹರಿವು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅದು ನಿಧಾನವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅದು ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಚಳಿಗಾಲದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಮಸ್ಯೆ ಉಂಟಾಗಬಹುದು , ಕಾರು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಆಹ್ ಚಳಿಗಾಲದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕೆಲವು ಆಂತರಿಕ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಬಹುದು, ಅದು ತುಂಬಾ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಈಗ ಸಂಖ್ಯೆ 4 ಆಗಿರಬಹುದು ವೇಗದ ಚಾರ್ಜಿಂಗ್‌ಗಾಗಿ ವೇಗವಾಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ h 2 ವಿಕಸನವು ತುಂಬಾ ಆಗಿದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ , ಅಂದರೆ h 2 ನ ಗುಳ್ಳೆಗಳು ಸೀಸದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೇಪಿತವಾದಾಗ ಸೀಸವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಸೀಸದ ಸೀಸದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀಸದಿಂದ ಸೀಸದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಮಾರ್ಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಅದು ಕೋಶವನ್ನು ಹಾನಿಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಸರಣಿಯಂತೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಇನ್ನೊಂದರ ನಡುವೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ p ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಆಗಿದೆ ಇದು pb o2 ಲೇಪನದೊಂದಿಗೆ pb ಹೊಂದಿರುವ pb ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ಲೇಟ್ ಪ್ಲೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ pb ಆನೋಡ್ ಪ್ಲೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಮುಳುಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಡೀ ವಿಷಯವನ್ನು h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲ h2so4 ನಲ್ಲಿ ಮುಳುಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿವರಣೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಿ, ಅದು ಸ್ಟೋರೇಜ್ ಬ್ಯಾಟರಿ ನೆಟ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮುಂದಿನ ನಾವು ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್‌ಗೆ ಬರುತ್ತೇವೆ ಅದು ಲೇಕ್ ಲ್ಯಾನ್ಸ್‌ನ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಲಾ ಕ್ಲಾನ್ಸ್ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಅದು ಆಹ್ ಆಗಿದೆ ಇದು 1866 ರಲ್ಲಿ ಆವಿಷ್ಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹೀಗಿವೆ ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಸತುವು ಎರಡು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸತುವು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಹಿತ್ತಾಳೆಯ ಕ್ಯಾಪ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಬಹುಶಃ ನೀವು ಮಾರುಕಟ್ಟೆಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿರುವಿರಿ ಇದು ಡಬಲ್ ಬ್ಯಾಟರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಥವಾ ಬ್ಯಾಟರಿಯನ್ನು ಟ್ರಿಪಲ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಪ್ ಅಥವಾ ಸತುವು ಕಂಟೇನರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಒಂದು ಕವರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದರ ಮೇಲೆ ಲೋಹದ ಕ್ಯಾಪ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಸರಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ nh4cl ನ ಪೇಸ್ಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ mno2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು mno2 ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಕೂಡ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು mn o ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಅಮೋನಿಯಂನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಅಯಾನ್ ಓಕೆ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಎಂಎನ್ ಟು ಒ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಎಚ್ ಟು ಒ ಓಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಥವಾ ನೀವು ಎನ್ಎಚ್ 4 ಸಿಎಲ್ ಆಗ ಅಥವಾ ಎನ್ ಎಚ್ 4 ಪ್ಲಸ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎನ್ ಎಚ್ 3 ಎಂದು ಬರೆಯಬೇಕು nh4 ಪ್ಲಸ್ ನಂತರ ಎರಡು nh ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ ನಂತರ ನೀವು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು nh ಮೂರು ಸರಿ ಎಂದು ಬರೆಯಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ವಯಂ ವಿಸರ್ಜನೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ಸೀಮಿತ ಶೆಲ್ಫ್ ಜೀವಿತಾವಧಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕೆಲವು ಆಂತರಿಕ ಪ್ರತಿರೋಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ವಿದ್ಯುತ್ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವೋಲ್ಟೇಜ್ ವೋಲ್ಟೇಜ್ ಆಗಿದೆ 1.5 ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಸೆಲ್ ರಿಯಾಕ್tion ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಸತು ಸತುವು ಜೊತೆಗೆ 2 mn o2 ಘನ ಮತ್ತು ಎರಡು nh4 cl ಜಲೀಯವು ನಿಮಗೆ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ mn2 o3 ಘನ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು nh3 ಪ್ಲಸ್ ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು ಅಥವಾ ನಾನು ಇದನ್ನು ಮೀರಿ ಇದು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು ಸತು ಘನ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು mno ಎರಡು ಘನ ಮತ್ತು ಎರಡು nh ನಾಲ್ಕು cl ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು h ಎರಡು ದ್ರವವು ನಿಮಗೆ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ mn ಓಹ್ ಸಂಪೂರ್ಣ ಘನ ಮತ್ತು ಎರಡು nh3 ಅನಿಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ವಸ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊರಗಿನ ಜಾಕೆಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವಂತೆ ಇದು ಮಾರುಕಟ್ಟೆಗೆ ಬಂದಿದೆ, ಬಹುಶಃ ಕೆಲವು ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಇತರ ವಸ್ತು ಕಾಗದದ ಪೇಪರ್ ಪ್ಯಾಕೇಜಿಂಗ್ ಇರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್‌ನ ಹಳೆಯ ಆವೃತ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಕೋಶ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಕ್ಷಾರ ಕೋಶದ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯ ಕ್ಷಾರದ ಕೋಶದ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯ ಕ್ಷಾರದ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಈ ರೀತಿಯ ಕೋಶದ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯ ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಶೇಖರಣಾ ಸಂಗ್ರಹಣೆಯ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯನ್ನು 1949 ರಲ್ಲಿ ಆವಿಷ್ಕರಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು 1949 ರಲ್ಲಿ ಕೋಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಈ ಸತುವು ಸತು ಲೋಹಕ್ಕೆ ನಾಶಕಾರಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಸತು ಲೋಹಕ್ಕೆ ನಾಶಕಾರಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಸತು ಲೋಹಕ್ಕೆ ನಾಶಕಾರಿಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೋಹ್ ಮತ್ತು ಸತುವು ಪುಡಿ ಸತುವಿನ ಪುಡಿಯನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಕರೆಂಟ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರೆಂಟ್ ರೇಟಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವೋಲ್ಟೇಜ್ ಸುಮಾರು ವೋಲ್ಟೇಜ್ ಸುಮಾರು 1.5 ರಿಂದ 1.65 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸತುವು ಮತ್ತು 2 mno2 ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ mn ಎರಡು ಒ ಮೂರು ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉಹ್ ಇದು ಇದೇ ಆಗಿದೆ ಈ ಸರೋವರದ ಲ್ಯಾನ್ಸ್ ಕೋಶದ ಆಧುನಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯಾದ ಕ್ಷಾರೀಯ ಕೋಶವನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆ ಮತ್ತು ದ್ವಿತೀಯಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಥವಾ ಮಾಧ್ಯಮಿಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಾಂಶ ಮಾಡುವಾಗ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಕಲಿತದ್ದನ್ನು ಮೂಲಭೂತ ವ್ಯತ್ಯಾಸದ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಇ ಈ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಕೋಶದ ನಡುವೆ ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊರಗಿನಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದರಿಂದ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿಮಗೆ ಅಗತ್ಯವಾಗಬಹುದು. ನೈಸರ್ಗಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸಲು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿಯಾದ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಕೋಶವನ್ನು ಪಕ್ಷಪಾತ ಮಾಡಿದರೆ , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಹಿಮ್ಮುಖಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯು ಒಂದು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಆಗಿ ನಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ವಿದ್ಯುತ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಉದಾಹರಣೆಗಳ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ನಾವು ಈ ಕರಗಿದ ಉಪ್ಪು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ವಿವಿಧ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳ ಈಕ್ವಾಸ್ ದ್ರಾವಣದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಾಮ್ ಹಲವಾರು ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇದ್ದಲ್ಲಿ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಯಾವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇತರಕ್ಕಿಂತ ಮೇಲುಗೈ ಸಾಧಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ವಿಭವದ ಮೌಲ್ಯದಿಂದ ನಿರ್ಧರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ , ಅದು ವಿಭವದ ಮೌಲ್ಯ ಎಂದರೆ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ca. ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮುಂದೆ ನಾವು ಈ ಫ್ಯಾರಡೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲಿಸಿಸ್ ನಿಯಮದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎರಡು ಕಾನೂನುಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕಾನೂನುಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ನಾವು ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆ ಮತ್ತು ಮಾಧ್ಯಮಿಕ ಸಂಗ್ರಹಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಈ ಆಹ್ ಈ ಲೇಕ್ ಲ್ಯಾನ್ಸನ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಲೆಡ್ ಆಸಿಡ್ ಕೋಶವನ್ನು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಸ್ಟೋರೇಜ್‌ಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಇದು ಪೂರ್ಣಗೊಂಡಿದೆ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ಇಂದಿನ ಉಹ್ ಚರ್ಚೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮುಂದಿನ ದಿನ ಅಂದರೆ ಮುಂದಿನ ವರ್ಗವು ಈ ಇಂಧನ ಕೋಶವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಂಧನ ಕೋಶದ ಮೂಲ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ತುಕ್ಕು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ. ನಂತರ ಧನ್ಯವಾದಗಳು