ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ತರಗತಿಗೆ ಮರಳಿ ಸ್ವಾಗತ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೆಲವು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿರುವುದನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೋಡೋಣ, ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಉಪನ್ಯಾಸಗಳ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನಾವು ಗಮನಿಸಿದರೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಪರಿಹಾರದಲ್ಲಿನ ವಾಹಕತೆಯಂತಿದೆ ವಿವರಗಳು ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನದಂತಹ ಹಲವಾರು ಅಂಶಗಳಿಂದ ಪರಿಹಾರದ ಈ ವಾಹಕತೆಯು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿಟ್ಟಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮತ್ತು ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ. ಏಕಾಗ್ರತೆಯೊಂದಿಗೆ ವಾಹಕತೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಮುಖವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಕಲಿತ ಪ್ರಮುಖ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಅಯಾನುಗಳ ಸ್ವತಂತ್ರ ವಲಸೆಯ ಕಾಲರಾದ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ, ಇದು ಅನಂತ ನಿಜವಾಗಿಯೂ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನುಗಳು ಚಲಿಸಲು ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಬಹುಶಃ ಯಾವುದೇ ಅಂತರ ಅಯಾನಿಕ್ ಇಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಆಂತರಿಕ ಆಕರ್ಷಣೆಯಾಗಿರುವ ಆಕರ್ಷಣೆಯು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನುಗಳು ಅಯಾನುಗಳು ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಚಲಿಸಬಲ್ಲವು ಎಂದು ಸಾಬೀತುಪಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯಾಗಿದ್ದು, ಘಟಕ ಅಯಾನುಗಳ ಕೆಲವು ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಗಳು ನಂತರ ನಾವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯನ್ನು ಕಲಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಎಂದರೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಎಂದರೆ ನೀವು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ಹೊರಗಿನಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುವಾಗ ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ವಸ್ತು ನೀವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ನೀರಿನಂತೆ ವಿಭಜಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದಂತಹ ತುಂಡುಗಳಾಗಿ ವಿಭಜಿಸುತ್ತದೆ, ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊರಗಿನಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಸರಬರಾಜು ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪೂರೈಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಈ ಒಡೆಯುವಿಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಲೈಸಿಸ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಸ್ವರ್ಗದ ನಿಯಮವಾದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ನಿಯಮಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ, ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಲೈಕ್ಲಾನ್ಸ್ ಕೋಶದಂತಹ ಒಣ ಕೋಶಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ಕೋಶಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಗಾಲ್ವನಿಕ್ ಕೋಶಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ . ಸೀಸವನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು ಲೀಡ್ ಆಸಿಡ್ ಸೆಲ್ ಲೀಡ್ ಆಸಿಡ್ ಬ್ಯಾಟರಿಯಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕಾರಿನಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರರ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಕೋಶದ ಓಮೋಟಿವ್ ಫೋರ್ಸ್ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ಪ್ರೇರಕ ಬಲವು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಕೋಶದ ವಿಭವವನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ನೀವು ಕೋಶದಿಂದ ಶೂನ್ಯ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಎಳೆದರೆ, ನಂತರ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿವ್ವಳ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹಿಂತಿರುಗಬಲ್ಲದು ಪರಿಪೂರ್ಣ ರಿವರ್ಸಿಬಿಲಿಟಿ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ರಿವರ್ಸಿಬಿಲಿಟಿ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ತತ್ವದ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಸ್ಟ್ಯಾಂಡರ್ಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ವಿಭವದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ , ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಆಕ್ಟಿವ್ ವಸ್ತುವಿನ ಚಟುವಟಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಏಕತೆ ಅಥವಾ ಇರಬಹುದು ಇದು ಆಹ್ ಇದು ಆಹ್ ಅಂದರೆ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಕಾನ್ಸಂಟ್ರೇಶನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಕಾನ್ ಅಥವಾ ಯುನಿಟ್ ಆಹ್ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಆಗಿರಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ನಾರ್ಸ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಿದ್ದೀರಿ, ಆದರೂ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಮಾಡಲಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸೆಲ್ ವಿಭವವನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುವ ನರ್ನ್ಸ್ಟ್ ಸಮೀಕರಣದ ಹೇಳಿಕೆಯು ಜೀವಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತದೆ ಜೀವಕೋಶದಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಕೆಮಿಕಲ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಹಲವಾರು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ಈ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಮಾಪನದಂತಹ ಪರಿಹಾರದ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಮಾಪನವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಳೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ನಾವು ಮಳೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಅನುಸರಿಸಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಿನ ಈ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ ಮತ್ತು ಈ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಮಾಪನದ ಬೆಳಕಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಳೆಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ವೋಲ್ಟ್ಮೀಟರ್ನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಶೂನ್ಯ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಸೆಳೆಯುವ ಪೊಟೆನ್ಶಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಮಾಪನ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪೊಜೆಂಡಾಪ್ಸ್ ಅಹ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಶದ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಪೊಜೆಂಡಾಪ್ಸ್ ಪರಿಹಾರ ವಿಧಾನವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಲಾಗಿದೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳನ್ನು ಅಂದರೆ ಅರ್ಧ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಸಹ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈ ಕೋಶಗಳ ನಿರ್ಮಾಣ ಸರಿ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವಶ್ಯಕತೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕೋಶಗಳ ನಿರ್ಮಾಣ ನಾವು ಅದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಅಥವಾ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಗಿಬ್ಸ್ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆ ಮತ್ತು ಸೆಲ್‌ನ ಇಎಮ್‌ಎಫ್ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧ ಸರಿ ಇವುಗಳು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಮುಚ್ಚಿದ ವಿಷಯಗಳಾಗಿವೆ, ಆಹ್ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ವಿಷಯಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಮುಚ್ಚಿಹೋಗಿವೆ ಆಹ್ ಮೊದಲನೆಯದಾಗಿ ಆಹ್ ಒಂದು ಇಂಧನ ಕೋಶ ಮತ್ತೊಂದು ತುಕ್ಕು ಇವು ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತು ಬಹುಶಃ ನಾವು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಮೂಲತಃ ಇದರೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೇ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ಅಂದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಸರಿ ಇದು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಕೋಶವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿದಾಗ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ಕಡಿತ ಇರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಈ ಅಂಶವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ, ನೀವು ಒಂದು ಲೋಹವನ್ನು ಅದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದಾಗ ಲೋಹವು t ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲು ಮತ್ತು ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಋಣಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಈ ಲೋಹವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದರಲ್ಲಿ ಇದು ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿಭವವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ವಿಧಾನ ಮತ್ತು ಹಿಮ್ಮುಖವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿರುವ ಅಯಾನುಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುವುದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲೆ ಠೇವಣಿಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಧನಾತ್ಮಕ ಉತ್ಕೃಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದಾಗ ಅದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶ ಮಾತ್ರ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸುವಾಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ನಿಮ್ಮ ನಿವ್ವಳ ಕೋಶದ ಸಂಭಾವ್ಯ ನಿವ್ವಳ ಕೋಶ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು

ಹೆಚ್ಚು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಡಿ 0 0 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿದ್ದರೆ , ಈ ಇ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಇ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ತೋರಿಸಲಾದ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ, ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಅನ್ನು ಆ ರೆಡಕ್ಸ್ ಜೋಡಿಯಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸತ್ಯದ ಮೂಲಕ ನಡೆಯುತ್ತದೆ. ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿನಿಮಯವು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಮೂಲಕ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಸ್ವಲ್ಪ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಸ್ವಲ್ಪ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಾಗ ಈ ಎರಡು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿಭವದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಎರಡು ಒಂದೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಕೆಲವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ exte ನಿಂದ ನೀವು ತಂತಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದರೆ rnal ಮೂಲವು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಿಂದ ಈ ದಿಕ್ಕಿನಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ರೀತಿ ಹರಿಯುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೇಳಿದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮಳೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಗ್ನೋ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ agcl ಜೊತೆಗೆ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ನೀವು ನೇರವಾಗಿ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಕೋಶವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ಅಳೆಯುವ ಪರೋಕ್ಷ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರಬೇಕು , ನೀವು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸುವಿರಿ, ಅಂದರೆ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಅಪಾರ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ.

ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯ ಅಧ್ಯಯನವು ಮುಂದಿನದು ನಾವು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇದ್ದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ನಡುವೆ ಕೆಲವು ಆಹ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳು ಧನಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಿಂದ ಆಕರ್ಷಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ah ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳು ಧನಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಂದ ಆಕರ್ಷಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಂದ ಆಕರ್ಷಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಎಂದು ಸ್ಥೂಲವಾಗಿ ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಅಯಾನುಗಳು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ಸಮೀಪದಲ್ಲಿರುವಾಗ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಭಾವ್ಯ ವಿಭವವನ್ನು ತುಂಬಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿಯಬಹುದು ಸಂಭಾವ್ಯ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಅನ್ನು ತುಂಬಬಹುದು ಆದರೆ ಇದನ್ನು ಬಹಳ ದೂರದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಈ ಅಯಾನು ಯಾವುದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುವ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಆ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ಆದರೆ ಆ ಅಯಾನುಗಳು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಆಗ ಈ ಅಯಾನು ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಅಯಾನು ಇರುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ನಾವು ನೀವು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಅಥವಾ ರಿಡಕ್ಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗೆ ಬಹಳ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಇದೆ ಯಾದೃಚ್ಛಿಕವಾಗಿ ಚಲಿಸುವ ನಿಬಂಧನೆಯನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದೆ ಆದರೆ ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರೀಯವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಈ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಕೌಂಟರ್‌ಪಾರ್ಟ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದರೆ, ಸರಾಸರಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಸ್ಟಮ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಎದುರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಅಲ್ಲಿ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಅನ್ನು ಸಮೀಕರಿಸಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುವ ಸಲುವಾಗಿ ಈ ಗ್ರೇಡಿಯಂಟ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ನಾನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ, ಆಹ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳು ಬರುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಹ್ ಇದರ ಸಮೀಪದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿವ್ವಳ ಪರಿಣಾಮವೆಂದರೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನುಗಳು ಯಾವುದೇ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಿಂದ ಆಕರ್ಷಿತವಾದಂತೆ ಅದು ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಯಾನುಗಳು ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಅಥವಾ ವಿಭವವನ್ನು ಎದುರಿಸಿದಾಗ ಮಾತ್ರ ಇದು ಕೆಲವು ಗಮನಾರ್ಹವಾದ ನಿಕಟವಾದ ಆಹ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಗೆ ಬಂದಾಗ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕ್ಷೇತ್ರವನ್ನು ತುಂಬಬಹುದು ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ದೊಡ್ಡ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿರಬಹುದು ಗೆ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣವು ಕ್ಷೇತ್ರವನ್ನು ಅನುಭವಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುಂದೆ ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಕೆಲವು ವಿಷಯಗಳು ಇವುಗಳಾಗಿವೆ ನಾವು ಆಹ್ ಆ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಆಹ್ ಕಡೆಗೆ ತಿರುಗಿಸೋಣ ಒಂದು ಈ ಆಹ್ ಇಂಧನ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಒಂದು ಆಹ್ ತುಕ್ಕು ಇಂಧನ ಕೋಶ ಈಗ ನಾವು ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಸೆಲ್ ಸೆಲ್‌ಗಳು ಎಂದರೆ ಬ್ಯಾಟರಿ ಅಥವಾ ಲೀಡ್ ಅಕ್ಯುಮ್ಯುಲೇಟರ್ ಅಥವಾ ಲೆಡ್ ಆಸಿಡ್ ಸೆಲ್‌ನಂತಹ ವಿದ್ಯುತ್ ಅನ್ನು ಪೂರೈಸುವ ಸಾಧನ pbpo2 ಇದು ಈಗ ಆಹ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಲೇಕ್ ಲ್ಯಾನ್ಸ್ ಈ ಡ್ರೈ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಸ್ವಚ್ಛಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ಎಲ್ಲಾ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಖಾಲಿಯಾಗುವವರೆಗೆ ಈ ಒಣ ಕೋಶವು ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದು ನಾವು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಈ ಒಣ ಕೋಶವನ್ನು ಬಹಳ ಸಮಯದವರೆಗೆ ಇಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಇದು ಸ್ರವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಅಂಶವು ಸ್ವಯಂ ಸ್ರವಿಸುವಿಕೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಅದು ಆಂತರಿಕ ಪ್ರತಿರೋಧವಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ , ಆ ಆಂತರಿಕ ಅಂತರದ ವಿರುದ್ಧ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸ್ವಯಂಚಾಲಿತವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ನೀವು ದೀರ್ಘಕಾಲದವರೆಗೆ ಕೋಶವನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಂಡರೆ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸೀಸದ ಆಮ್ಲ ಸಂಚಯಕದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಸಹ ಇವೆ ಎಂದು ಅವರು ಆಂತರಿಕವಾಗಿಯೂ ಸಹ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಡಿಸ್ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳು ಸಾಧ್ಯ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಅಂದರೆ ಈ ಆಹ್ ಜೀವಕೋಶಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವವರೆಗೂ ಒಳ್ಳೆಯದು ಆಹ್ ರಾಸಾಯನಿಕ

ಪದಾರ್ಥಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅಂದರೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪದಾರ್ಥಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಸರಬರಾಜು ಮಾಡಿ ರಾಸಾಯನಿಕ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ನಿಂದ ಈ ಕೋಶದೊಳಗೆ ಸಂಗ್ರಹವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಸೇವಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಸನ್ನಿವೇಶ ಎಲ್ಲಾ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಎಲ್ಲಾ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಿದರೆ ಏನೂ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಂದುವರಿಯುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದರೆ ಮುಂದಿನ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವಕೋಶವು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವುದನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವಕೋಶವು ನಿರ್ಜೀವವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಿದಾಗ ಜೀವಕೋಶವು ನಿರ್ಜೀವವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಮಾರುಕಟ್ಟೆಗೆ ಹೋದರೆ ನಾವು ಜೀವಕೋಶಗಳ ಹೊಸ ಸೆಟ್‌ಗಳನ್ನು ಖರೀದಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಜೀವಕೋಶವನ್ನು ಎಸೆಯುತ್ತೇವೆ ಸೂಕ್ತವಾದ ಸಾಧನದಲ್ಲಿ ಆ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಮರುಬಳಕೆ ಮಾಡಲು ಯಾವುದೇ ಮಾರ್ಗವಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಕನಿಷ್ಠ ಹೊರಭಾಗವನ್ನು ಅಂದರೆ ಸೆಲ್‌ನ ಕವರ್ ಸರಿ ನಿಮ್ಮ ಲೀಡ್ ಅಕ್ಯುಮ್ಯುಲೇಟರ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅದನ್ನು ರೀಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಬಳಸಬಹುದೆಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಲವಾರು ಚಕ್ರಗಳನ್ನು ಮತ್ತೆ ಮತ್ತೆ ರೀಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲು ಬಳಸಬಹುದು ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಅಂತಹದ್ದಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಬಳಸಿದ ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ರಾಸಾಯನಿಕ als ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕೋಶಕ್ಕೆ ಹೊಸ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸದ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಆಹಾರವನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಆ ಕೋಶವು ಮತ್ತೆ ತನ್ನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಅಂದರೆ ಕೋಶವು ಮತ್ತೆ ಸರಿಯಾಗಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದ್ದಂತೆ ಅಂದರೆ ಈ ವಿಷಯ ಎಂದರೆ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಮೋಟಾರ್‌ಸೈಕಲ್‌ಗೆ ತುಂಬಿದಂತೆ ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮ ಕಾರಿಗೆ ಇಂಧನವನ್ನು ತುಂಬಿಸಿದಂತೆ ನೀವು ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಬಂಕ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಹಣ ಪಾವತಿಸಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇಂಧನವನ್ನು ತುಂಬುತ್ತೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಅಥವಾ ಡೀಸೆಲ್ ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಎಂದರ್ಥ ಇಂಧನ ಚೇಂಬರ್ ಅಥವಾ ಇಂಧನ ತೊಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ಇಂಧನ ಕೊಠಡಿಯಲ್ಲಿನ ಈ ಇಂಧನವು ಖಾಲಿಯಾದಾಗ ನೀವು ಹೊಸ ಹೊಸ ಇಂಧನವನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಮತ್ತೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವುದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಇದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪುನಃ ತುಂಬಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿಯಬಹುದು ನೀವು ಕೆಟ್ಟದ್ದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಹೊಸದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೋಶವನ್ನು ತುಂಬುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಓಡಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತುಂಬಿಸಬಹುದು ಜೀವಕೋಶವು ಕೋಶವನ್ನು ತುಂಬುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಸೆಲ್ ಅನ್ನು CE ಅನ್ನು ತುಂಬುತ್ತದೆ ll ಅಥವಾ ಕೋಶವನ್ನು ಓಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ತತ್ವವನ್ನು ಅಂದರೆ ಈ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಹದಿನೆಂಟು ಮೂವತ್ತೊಂಬತ್ತರಲ್ಲಿ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಪ್ರದರ್ಶಿಸಲಾಯಿತು ಈ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಕಾರ್ಯಗತಗೊಳಿಸಲಾಯಿತು ಇದನ್ನು 18 39 ರಲ್ಲಿ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಪ್ರದರ್ಶಿಸಲಾಯಿತು ನೋಡಿ ಕಲ್ಪನೆಯು ಎಷ್ಟು ಹಳೆಯದಾಗಿದೆ ಎಂದು ಆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಜನರು ಯೋಚಿಸಬಹುದು ನಾವು ಕೋಶಕ್ಕೆ ಇಂಧನವನ್ನು ನೀಡಬಹುದೇ ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು, ಅಂದರೆ, ಆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅದು ತಿಳಿದಿತ್ತು, ಅಂದರೆ ನೀರಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನೀರು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಗೊಂಡು h2 ಮತ್ತು o2 ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ಗುಂಪು ಮತ್ತೆ ಸಂಯೋಜಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದೆ ಎರಡು ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತಾ ಆಹ್ ಈ ಎರಡು ಅಂದರೆ ಇದು ಆಹ್ ಈ ಎರಡು ಮರುಸಂಯೋಜಕಗಳು ನೀರನ್ನು ಶಿಫಾರಸು ಮಾಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಅಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ನೀರನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಅನಿಲಗಳ ಅನಿಲಗಳನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಮರುಸಂಯೋಜಿಸಲು ಅನುಮತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಹಿಮ್ಮುಖ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯ ಸರಿಯ ಹಿಮ್ಮುಖ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು h ಟು ಪ್ಲಸ್ ಒ ಎರಡನ್ನು ಮರುಸಂಯೋಜಿಸಿ ಮತ್ತು ಇದು ಅಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ವಿರುದ್ಧ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಇರುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಆನೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಅನೋಡಿಕ್ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆನೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು h2 ಅನಿಲವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ 2h ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು 0 ವೋಲ್ಟ್ಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಏಕೆಂದರೆ h 2 ರಿಂದ h ವರೆಗೆ ಈ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಕೇಸ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಭಾವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಅರ್ಧ o2 ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ h ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ನೀರನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇ ನಟ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಒಂದನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ನೀವು ರಿವರ್ಸ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಅದು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಹಲವು ಬಾರಿ ಬಳಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು h ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಅರ್ಧ o ಎರಡು ಅನಿಲವು ನಿಮಗೆ h ಎರಡು o

ದ್ರುವವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಇ ನಾಟ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1959 ರಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಮೂಲ ಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಆಧಾರಿತ ಮೊದಲ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಆಧಾರಿತ ಇಂಧನ ಕೋಶವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಯಿತು ಆಹ್ ಆವಿಷ್ಕರಿಸಲಾಗಿದೆ ಫ್ರಾನ್ಸಿಸ್ ಟಿ ಬೇಕನ್ ಸರಿ ಈಗ ಕ್ಷಾರೀಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಇತ್ತೀಚಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವನ್ನು ಆಧುನಿಕ ಕೋಶಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಚ್ ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ಗಂ ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಒ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೆ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಇ ನಾಟ್ ಶೂನ್ಯ ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಅರ್ಧ o2 ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಎರಡು ನೀರು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮೈನಸ್ ಇ ನಾಟ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ನಿವ್ವಳವಾಗಿದೆ net ಅದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನೆಟ್ ನಿವ್ವಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು h ಎರಡು ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಅರ್ಧ o2 ಅನಿಲವು 1.23 ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಇ ನಾಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಚಿತ್ರಾತ್ಮಕ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯ ಯಾವುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿತ್ರಾತ್ಮಕ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಇಂಧನಕ್ಕೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೆಚ್ ಅನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಸರಂಧ್ರ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಿದೆ ಇದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹರಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹರಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ರಂಧ್ರವಿರುವ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವಾಗಿದೆ ಸರಂಧ್ರ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರ ಮತ್ತು ಇದು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಆನೋಡ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಕೆಲವು ಬಾಹ್ಯ ಲೋಡ್‌ಗಳ ವಿರುದ್ಧ ಹಾಕಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹರಿಯುತ್ತವೆ, ಪ್ರವಾಹವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆನೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಗಂಟೆಗಳಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು h ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಾಲ್ಕು h ಜೊತೆಗೆ o ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ನೀರಿನ ಮೂಲಕ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಕ್ಷಾರೀಯವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಪ್ಲಸ್ ಈ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಚಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ h2 ಹರಡುತ್ತದೆ ಇನ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಿಂದ ಈ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಗಾಳಿಯ ಇನ್‌ಪುಟ್‌ನಲ್ಲಿ o2 ಅಂದರೆ o2 ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಗಾಳಿಯ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಗಾಳಿ ಮತ್ತು ಬಳಕೆಯಾಗದ o2 ಹೊರಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರಂಧ್ರವಾಗಿದೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಇದು ಸರಂಧ್ರ ಆನೋಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಪೋರಸ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪೋರಸ್ ಆನೋಡ್ ಮತ್ತು ನೆಟ್ ನೆಟ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಇದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ಸಮಸ್ಯೆಯೆಂದರೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಳಕೆ ಇದು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಳಕೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಇದು ಇದು ಒಂದು ಸ್ಲೋ w ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ನಿಧಾನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಚಲನಶೀಲವಾಗಿ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರೀಯವಾಗಿ ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಸಮರ್ಥ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯ ವಿರುದ್ಧ ಸಮರ್ಥ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಹಾಕುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪೊರಸ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಈ ಪೋರಸ್ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ದುಬಾರಿ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಆಹಾ ಸಮಸ್ಯೆಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ದುಬಾರಿ ಲೋಹವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಸಾಧನದ ಬೆಲೆಯನ್ನು ಈ ಕೋಶದ ಬೆಲೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರಮುಖ ನ್ಯೂನತೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಇಂಧನ ಕೋಶ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಫಲರಾಗುತ್ತಿರುವಿರಿ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಆಹ್ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಗಾಳಿ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಇದನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ನೀರು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ನಾನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ನಾನು ಒಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೆ, ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದಾದರೆ ಮತ್ತು ಹೊಸ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಆಹಾರವನ್ನು ನೀಡಿದರೆ ಅದೇ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ cals ಆದರೆ ಹೊಸ ಬ್ಯಾಚ್ ರಾಸಾಯನಿಕಗಳು ನಂತರ ಅದು ತುಂಬುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಭಾವಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸಿದ ನಂತರ ಮತ್ತೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ನೀರನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೀಗೆ ಮಾಡುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತೀರಿ ವಿಫಲವಾದರೆ ನೀವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಈ ರೀತಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಪ್ಲಾಟಿನಂನಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಸಮಸ್ಯೆ ಇದೆ ಆದರೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಂಧನದಿಂದ ಸುಲಭವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ . ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನೀರಿನ ಆಮ್ಲೀಯ ಆಮ್ಲೀಯ ನೀರನ್ನು ನೀವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಅದರ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಅದರ ಸಂಭಾವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತೆಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಸುಮಾರು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಹಲವಾರು ಇತರ ಕಾರಣಗಳಿಂದ ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಸಮಸ್ಯೆಗಳ ನ್ಯೂನತೆಗಳು ಆಹ್ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಗಾಳಿಯ ಗಾಳಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ನ ಸ್ವಭಾವ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ನೀವು ಇದೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಅವುಗಳು ತೊಂದರೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವವುಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನೀವೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಓಪನ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಓಪನ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್‌ನಲ್ಲಿ ವೋಲ್ಟೇಜ್ 1 ವೋಲ್ಟ್ ಸುತ್ತಲೂ 1 ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು 1 ವೋಲ್ಟ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನೀವು ಲೋಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಲೋಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇದು ಸುಮಾರು 0.5 ರಿಂದ 0.8 ವೋಲ್ಟ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಉಮ್ ಇದನ್ನು ನಿಮಗೆ ಇಂಧನ ಕೋಶ ಗೊತ್ತು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ವಿಫಲಗೊಳಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ನಿರಂತರವಾಗಿರುತ್ತೀರಿ ಇಂಧನ ತುಂಬುವುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿಯಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಧನ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೂಲಭೂತ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ತುಕ್ಕು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ ತುಕ್ಕು ಎಂದರೆ ಸವೆತದ ಕಾರಣ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನಿಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ಹೊಳಪು ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನಿಮಗೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಬಗ್ಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪಾತ್ರೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ದೀರ್ಘಕಾಲ ಬಳಸುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆ ಉತ್ತಮ ಪಾತ್ರೆಯ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪಾತ್ರೆಯನ್ನು ಹೊರಗೆ ಇಡುತ್ತೀರಿ ಇದೆ ಶೈನಿಂಗ್ ಓಕೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಇಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ತೆರೆದ ಕಿವಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಯಾವುದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಮಸ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚು ಇರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ದಿನಗಳ ನಂತರ ಈ ಹೊಳೆಯುವ ಬಣ್ಣವು ಹೊಳೆಯುವ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಳೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಈ ಪಾತ್ರೆಯು ಕಳೆದುಹೋಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಕಂದು ಕಲೆಗಳು ಬರುತ್ತವೆ ಅದನ್ನು ತುಕ್ಕು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಸ್ತುವಿನ ಕ್ಷೀಣತೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಈ ಸ್ಥಳವು ತೇವದಿಂದ ಕೂಡಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಮಳೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಚಳಿಗಾಲದಲ್ಲಿ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಸ್ವಲ್ಪ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ, ಸಂಭವನೀಯತೆ ಅಥವಾ ವಸ್ತುವು ಕಳೆದ ವರ್ಷ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುವ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕಳೆದುಹೋಗುವ ಸಾಧ್ಯತೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಇರಿಸಿದರೆ ಗಾಳಿಯಾಡದ ಕಂಟೇನರ್ ಅಥವಾ ನೀವು ಇರಿಸಿದರೆ ಕಂಟೇನರ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಧಾರಕ ವಸ್ತುವು ಕೇವಲ ಹಿಂದಿನದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಅಂದರೆ ಈ ತೇವಾಂಶವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರ ಮೂಲಕ ಕೆಲವು ಹೈಗ್ರೊಸ್ಕೋಪಿಕ್ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಒಳಗೆ ಇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಅಥವಾ ಅದರಂತಹ ತೇವಾಂಶವನ್ನು ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ . ಆಗ ಈ ಸಂಭವನೀಯತೆ ಅಥವಾ ಈ ಸವೆತದ ಸಾಧ್ಯತೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯು ಆಹ್ ವಿವಿಧ ಲೋಹಗಳ ನಯವಾದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಂತ್ರಿಕವಾಗಿ ತುಕ್ಕು ಎಂದರೆ ಲೋಹಗಳು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿ ಅವುಗಳ ಅದಿರು ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಮರಳುತ್ತವೆ . ನಿಮ್ಮ ಲೋಹವನ್ನು ನೀವು ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತಿರುವಂತೆ ಅಂದರೆ ಅವುಗಳ ಅದಿರು ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಅಂದರೆ ಅವುಗಳ ಸಂಯುಕ್ತ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಆಹ್ ತುಕ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ತುಕ್ಕು ಎಂದರೆ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಆಹ್ ತುಕ್ಕು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಣ್ಣ ಕೋಶಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಿವ್ವಳ ಮುಕ್ತ ಶಕ್ತಿಯು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂಪ್ರೇರಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಅಂತಿಮ ಉತ್ಪನ್ನವೆಂದರೆ ಮೇಲ್ಮೈ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ತುಕ್ಕು ತುಕ್ಕು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮೀ ನಿಂದ ಮೀ ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಹೀಗೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೊಳಿಸಿ ಮತ್ತು ಸೂಕ್ತವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಸುಗಮಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ವೀಕರಿಸಿದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಡಿ ಮೂಲಕ ಲೋಹವು m ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸುಗಮಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ನಯವಾದ ಮೇಲ್ಮೈ ಸವೆತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸೂಕ್ತವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಸುಗಮಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸಹ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ತುಕ್ಕು ಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಇವುಗಳನ್ನು ಡಿಪೋಲರೈಸರ್ ಡಿಪೋಲರೈಸರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀರಿನ ತೆಳುವಾದ ಪದರ ಅಥವಾ ತೇವಾಂಶವು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ತೇವಾಂಶದ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಸ್ನಾಯು ಆಗಿರುವ ತೇವಾಂಶದ ತೇವಾಂಶದ ತೆಳುವಾದ ಫಿಲ್ಮ್ ಕೂಡ ತುಂಬಾ ಅಪಾಯಕಾರಿಯಾಗಿದೆ ಸವೆತವು ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುವ ತುಕ್ಕುಗೆ ಉತ್ತೇಜನ ನೀಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ತುಕ್ಕು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ತುಕ್ಕು ನಡೆಯುತ್ತಿರುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ತುಕ್ಕು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ತುಕ್ಕು ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಅಥವಾ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು. ಸವೆತವನ್ನು ಶಾರ್ಟ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ಡ್ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಸೆಲ್ ಸೆಲ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು, ಇದರಲ್ಲಿ ಆನೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಆನೋಡಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ . ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರಬಹುದು , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಲೋಹವನ್ನು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಎಂದು ಹೇಳಲು ಲೋಹವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು, ಪ್ರಸಿದ್ಧ ಉದಾಹರಣೆ ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿರಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಸವೆತದ ತುಕ್ಕು ಸಮಸ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕಬ್ಬಿಣದೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ತುಕ್ಕು ಬಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ದೂರು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಅಂದರೆ ತುಕ್ಕು ಅಥವಾ ನಾನು ಇದು ಇಷ್ಟವಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಜನರಿಗೆ ಇಷ್ಟವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಸರಿ ಅದು ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕೆಟ್ಟದಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಆಹ್ ಅದರೊಂದಿಗೆ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿರುವುದು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದೊಂದಿಗೆ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಈಕ್ವೇಟೆಡ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆನೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅದು ಆನೋಡ್ ಕ್ರಿಯೆಯಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆನೋಡಿಕ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು h ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಅರ್ಧದಷ್ಟು ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ h2 ಅನಿಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದರೆ ಲೋಹದಿಂದ ಬಿಡುಗಡೆಯಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದು ಈ mm ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ m ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ವಿಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ನಾನು ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು h ಪ್ಲಸ್‌ನಿಂದ ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗುವುದು ಆಹ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ m ಟು ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ನಂತರ ಅದು ನಿಮಗೆ m ಘನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ m ಲೋಹ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ತುಕ್ಕು a ಎಂಬುದು ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ . ಒಂದು ಭಾಗವು ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಭಾಗವು ಆನೋಡಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಕಟ್ ಎಂದರೆ ಲೋಹವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಯಾರಾದರೂ ಯಾರಿಗಾದರೂ ಇರುತ್ತಾರೆ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲು ಬೇರೆ ಏಜೆಂಟ್ ಇರುತ್ತಾರೆ . ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಚಾಲನಾ ಶಕ್ತಿಯ ಚಾಲನೆಯು ಮುಂದಕ್ಕೆ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತುಕ್ಕು ಇದು ಎರಡು ಹಂತವಾಗಿದೆ ಅದು ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ತುಕ್ಕು ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದರೆ ಮೊದಲನೆಯದು ನಿಮ್ಮ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ತೇವಾಂಶದ ಫಿಲ್ಮ್ ಅನ್ನು ತೇವವನ್ನು ತಿಳಿಯಿರಿ , ಮೇಲ್ಮೈಯು ತೇವಾಂಶದಿಂದ ಲೇಪಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಮೇಲ್ಮೈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಅದರ ಮೇಲೆ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ತೇವಾಂಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಕಬ್ಬಿಣವು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಎರಡು ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ಫೆರಸ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್

ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕರಗುತ್ತದೆ ay ಮತ್ತು ಲೋಹವು ಈ ಲೋಹವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನೀವು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಂಪ್ ಮಾಡುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಿದ್ದರೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದ್ದರೆ ನೀವು ಹೊರಗಿನಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ನಿಮಗೆ ಇಷ್ಟವಿಲ್ಲದಿರುವಂತಹ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನೀವು ಮಾಡಿದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಹಿಂಜರಿಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅರ್ಥ. ಅದನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ , ನಂತರ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣವು ಉಳಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಅದರ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡನೇ ಹಂತವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತಿದ್ದುಪಡಿಯಾಗಿದೆ ಡಿಪೋಲರೈಸರ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ತುಕ್ಕು ಸರಾಗವಾಗಿ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ , ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಮೂದಿಸಿದಂತೆ ಎರಡು h ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜಿಇ ts you h two ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಈ ರೀತಿ ab ಎಂದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಉದಾತ್ತ ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೇಳುವುದು ಹೆಚ್ಚು ಉದಾತ್ತ ಲೋಹ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಟಲ್ ಅಯಾನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ cu ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ನಂತರ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಸರಿಯಾಗಬಹುದು ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ಸಹ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಆಮ್ಲಜನಕವಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದ್ದರೆ ಏನು ಸಮಸ್ಯೆ ಇರಬಹುದು o ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಮತ್ತೆ ಈ ರೀತಿಯ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರಯಾಣವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ನಾಲ್ಕು ನೀರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಗಂ. ಮೈನಸ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಈ ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಹೆಚ್ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಎರಡು ಜೊತೆ ಸೇರಿ ಈ ಹೈಡ್ರಸ್ ಫೆರಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಸ್ಫಿಯರ್ಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ , ಇದನ್ನು ತುಕ್ಕು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕೆಟ್ಟದಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಮೇಲ್ಮೈ ಕೆಟ್ಟದಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಹಾಗಾದರೆ ಇದನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕುವುದು ಹೇಗೆ ಇದನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದರೆ ನಿಮಗೆ ಸಮಸ್ಯೆಯಿರುವ ಸಂಭವನೀಯ ಸನ್ನಿವೇಶಗಳು ಇವು ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣವಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಚೆಲ್ಲಿದೆ ಏ ಸ್ವಲ್ಪ ತೇವಾಂಶವಿದ್ದರೆ ಆಗ ಏನಾಗಲಿದೆ ಎಂದರೆ ತಾಮ್ರದ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಳ ಭಾಗದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ಇದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಸುಲಭ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ, ಈ ಕ್ರಿಯೆಯು ಲೋಹವನ್ನು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಲೋಹವನ್ನು ಲೋಹವಾಗಿ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ನಿವ್ವಳ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ತುಂಬಾ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಉದಾತ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಏಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಲೋಹಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಆಗ ಅದು ತೊಂದರೆ ಆಹ್ ಹೆಚ್ಚು ಉದಾತ್ತ ಎಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಉದಾತ್ತ ಅಥವಾ ಸಂಬಂಧಪಟ್ಟ ಲೋಹದ ತುಕ್ಕು ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಸಿಡ್ ಸೋರಿಕೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ತುಕ್ಕು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ಸ್ವಲ್ಪ ಸವೆತವು ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ತುಕ್ಕುಗೆ ಒಳಗಾದ ಮೇಲ್ಮೈಗೆ ಕೆಲವು ಆಮ್ಲವು ಚೆಲ್ಲಿದರೆ, ತುಕ್ಕು ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ತುಕ್ಕು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹರಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚೆನ್ನಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಉರ್ಫೇಸ್ ಹಾನಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತುಕ್ಕು ನಮಗೆ ನಿಜವಾದ ತೊಂದರೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಆಹ್ ಅಂದರೆ ಹೊಳೆಯುವ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೋವಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಚಿತ್ರಿಸಬಹುದು ಈ ಬಣ್ಣವು ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಬಣ್ಣವು ಉತ್ತಮವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ, ಬಣ್ಣದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ನೀರು ಬಿದ್ದಾಗ ಅದು ಭೇದಿಸಿ ಒಳಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈ ಮತ್ತು ಈ ಬಣ್ಣದ ಲೇಪನದ ನಡುವೆ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ಇದು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ತೇವಾಂಶದ ನೀರಿನ ತೆಳುವಾದ ಲೇಪನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ತೇವಾಂಶವು ದೀರ್ಘಕಾಲದವರೆಗೆ ಇದ್ದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೇಲ್ಮೈ ಎಂದರೆ ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಈ ಬಣ್ಣದ ಈ ಸುಂದರವಾದ ಲೇಪನವು ಅದರ ನಡುವೆ ತುಕ್ಕು ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತುಕ್ಕು ಇದ್ದಾಗ ಈ ಹೈಡ್ರೋಸ್ಫೆರಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಬರುತ್ತದೆ ಅಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೈಡ್ರೋಸ್ಫಿಯರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ ಇದು ದೊಡ್ಡ ದೊಡ್ಡ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೇಲ್ಮೈಯಿಂದ ಆಹ್‌ನಿಂದ ಉಬ್ಬುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕೆಲವು ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಗುಳ್ಳೆಗಳು ಕಾಣುವಂತೆ ಕಾಣಿಸುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಅಡ್ಡಲಾಗಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಣ್ಣವು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಈ ಚಿತ್ರಿಸಿದ ವಸ್ತುವಿನ ಉತ್ತಮ ನೋಟವು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತುಂಬಾ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ಬಳಸಿದರೆ ನಾನು ವಸ್ತುವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ತುಂಬಾ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ನೀವು ಟೆಫ್ಲಾನ್ ಅಥವಾ ಅಂತಹುದೇ ವಸ್ತುವಿನಂತಹ ನೀರು ನಿವಾರಕ ವಸ್ತುವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ ಆಗ ಈ ನೀರಿನ ತೇವಾಂಶವು ಒಳಗೆ ಹೋಗಿ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ತಲುಪುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುವುದು ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾದ ವಸ್ತುಗಳಿಂದ ಮುಚ್ಚುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಎಣ್ಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಎಣ್ಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಎಣ್ಣೆಯು ಹಾಗೆ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನನಗೆ ತೇವಾಂಶ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಜವಾದ ತೊಂದರೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವಾಗಲಾದರೂ ಆಹ್ ತೆಳುವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಮುಚ್ಚಿದರೆ ಅದು ಆನೋಡಿಕ್ ವಿಸರ್ಜನೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಆನೋಡಿಕ್ ವಿಸರ್ಜನೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಮೀ ಟು ಮಿನಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಳಸಿದರೆ ಈ ಆನೋಡಿಕ್ ವಿಸರ್ಜನೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಫಿಲ್ಮ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಪೇಂಟ್ ಮತ್ತು ಲೋಹವು ಆಹ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಈಗ ಮುಖ್ಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಲೋಹವು ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಆಗಿದ್ದರೆ ಈ ಸವೆತವು ಯಾವುದರ ಮೇಲೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕ

ವಿಭವದೊಂದಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪಕ್ಷಪಾತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಅದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಚಾರ್ಜ್ ನಂತರ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗಾಗಲೇ ಲೋಹವು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಸರ್ಜನೆಯು ಉಮ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಕರಗುವುದು ಕಷ್ಟ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಲಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಗೆ ಲೇಪನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾನು ಲೋಹವನ್ನು ಲೇಪಿತ ಲೋಹ ಎಂದು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಅಂದರೆ ಲೋಹ ch ನೀವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಲೇಪಿಸುವಿರಿ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲೆ ಸತು ಸತುವು ಲೋಹದ ಲೇಪನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಸತುವು ಪಡೆಯಲು ಒಲವು ತೋರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಸತುವು ಸ್ವತಃ ಒಲವು ತೋರುತ್ತದೆ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ತೇವಾಂಶದೊಂದಿಗೆ ಅದು ಸತುವು ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಬಾರಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಲೋಹಗಳ ಮೇಲೆ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಲೋಹ ಎಂದರೆ ಮೂಲತಃ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲ್ಮೈ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಂತರ ಏನು ಕಬ್ಬಿಣದಿಂದ ಎರಡು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತಿಬಂಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಈಗಾಗಲೇ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಅಧಿಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಉಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೂಲತಃ ಲೋಹದ ಹಾಳೆ ಲೋಹದ ಹಾಳೆಯನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇನೆ ಅಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಹಾಳೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ. ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದಾಗಿ ಅದರ ಮೇಲೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕರಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಗೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಿಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತುಕ್ಕು ಎಂದರೆ ಸ್ಥಳೀಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರಬಹುದು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಹಾಳೆಯ ಮೇಲೆ ಸತುವಿನ ಲೇಪನದಂತಹ ಲೇಪನವು ಅನೇಕ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ಮೂಲಕ ನೀವು ಸವೆತದ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥೈಸಬಹುದು ಆದರೆ ತುಕ್ಕು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಸಮಸ್ಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ತೇವಾಂಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಥವಾ ತೇವಾಂಶದ ಪ್ರಮಾಣವು ಇರಬಹುದು ಕಡಿಮೆ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಇರಬಹುದು ಆದರೆ ಅದು ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಈ ಲೋಹವನ್ನು ಬಹಿರಂಗಪಡಿಸುವುದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸಿದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹದ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಆಹ್ ತೇವಾಂಶಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಆಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗಾಳಿಯ ತೆಳುವಾದ ಫಿಲ್ಮ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ತೊಂದರೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಜವಾದ ನಿಜವಾದ ಕಷ್ಟ ಆಹ್ ದಿನನಿತ್ಯದ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಸ್ತುಗಳು ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದು ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ಊಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತುಕ್ಕು ಇದ್ದರೆ ದೀರ್ಘಾಯುಷ್ಯದವರೆಗೆ ದೀರ್ಘಾಯುಷ್ಯ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತಿರುವಂತಹ ವಸ್ತುವಿನ ಅಟರ್ ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತಾ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ಆಹ್ ನಂತಹ ವಸ್ತು ಗೊತ್ತು ಆಹ್ ಹಾಗೆ ಆಹ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಅದು ಕಾರು ಅಥವಾ ಮೋಟಾರ್ ಸೈಕಲ್ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸೇವಕಿ ವಸ್ತುವಾಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ತೇವಾಂಶಕ್ಕೆ ಒಡ್ಡಿಕೊಂಡರೆ ಅಥವಾ ಭಾವಿಸಿದರೆ ಎಲ್ಲವೂ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಹಾನಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಅದನ್ನು ತೆರೆದ ಆಹ್ ಆಕಾಶದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮಳೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ನೀರನ್ನು ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮಳೆಗಾಲವು ಮುಗಿದ ನಂತರ ಅದರ ಮೇಲೆ ಈ ಕಂದುಬಣ್ಣದ ಆಹ್ ತುಕ್ಕು ತೆಳುವಾದ ಲೇಪನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಇರಿಸಿದರೆ ಅದನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಮಯದವರೆಗೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸ್ಕ್ರ್ಯಾಪ್ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಹುಶಃ ಸೂಕ್ತವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಲೇಪನದೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಪಾನೀಯ ಆಹ್ ನಂತಹ ಸೂಕ್ತವಾದ ಲೋಹದ ಲೇಪನವು ಅದರ ಮುಂದಿನ ಹಾನಿಯನ್ನು ತಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ವಿಷಯದ ಜೀವನವು ಆಗಿರಬಹುದು ಈ ಆಹ್ ಉಪನ್ಯಾಸದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಹ್ ತುಣುಕಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಕೆಲವರು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳುವಾಗ, ಹಿಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸಗಳ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಇಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಕೆಲವು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ಈ ತುಣುಕಿನಲ್ಲಿ ಒ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ತುಕ್ಕು ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಂಧನ ಕೋಶದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಾತನಾಡಿದ ಈ ಇಂಧನ ಕೋಶದ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಆ ಆಹ್‌ನ ಮೂಲಭೂತ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಹ ಆಹ್ ಅದು ತುಕ್ಕು ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಸಮಸ್ಯೆಯ ಸಮಸ್ಯೆಯಾಗಿದೆ, ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್‌ನಿಂದ ವಸ್ತುಗಳು ಹಾನಿಗೊಳಗಾಗುತ್ತಿವೆ ಎಂಬ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ತಿಳಿದಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಮಾಡುವುದು ಹೇಗೆ ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಮಾಡಬಹುದೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಎಂಬುದು ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆ ಆದರೆ ಕನಿಷ್ಠ ನಾವು ಅದನ್ನು ಇವತ್ತಿಗೆ ಇಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಬಹುಶಃ ಇದು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಅಧಿವೇಶನದಲ್ಲಿ ಅಂತಿಮ ಉಪನ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ನಾವು ಕೆಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಸಂಖ್ಯಾತ್ಮಕ ಸಮಸ್ಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳ ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸಂಭವನೀಯ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಮಾಡಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಬಹುಶಃ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿ ಬರಬಹುದು ಸರಿ ಮತ್ತು ಅದ್ಭುತವೂ ಸಹ ಸಾಧ್ಯ ಮಾರುಕಟ್ಟೆಯಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಕೆಲವು ಪುಸ್ತಕಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುವಾಗ ಅಥವಾ ಓದುವಾಗ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಯತ್ನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದಾದ ತೊಂದರೆಗಳು ತಿಳಿದಿವೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುವುದು ಬಹುಶಃ ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಉಪನ್ಯಾಸ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಒಳ್ಳೆಯ ಸಮಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು