ಶುಭೋದಯ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಎರಡನೇ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸ್ವಾಗತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹಿಂದಿನ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಫೋಟೊಸಿಸ್ಟಮ್ 2 ರ ಬಳಕೆಯು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಕೃತಿಯು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊರಹಾಕುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಬಳಸುವುದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ. ಈ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿನ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಣುವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ನಮಗೆ ಈ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ನಮ್ಮ ಶಕ್ತಿಯ ಮೂಲವಾಗಿ ಅಗತ್ಯವಿರುವಾಗ ನಾವು ಎಟಿಪಿ ಅಣುಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ಈ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಣುಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಖಚಿತವಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ. ಎಟಿಪಿಎಸ್ ಮಾನವ ಸೇರಿದಂತೆ ಎಲ್ಲಾ ದೇಶ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ನಮ್ಮ ಶಕ್ತಿ ಕರೆನ್ಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ಲುಕೋ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಸೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ಹೇಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು. ಸ್ಥಳ ಮತ್ತು ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಅಥವಾ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ವಿಭವದಿಂದ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳಿಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳಾಗಿ ಏನಾದರೂ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಅವು ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ 0 ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿವೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಶಾಖ ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಆದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಮುಖ್ಯ ಪ್ರೇರಕ ಶಕ್ತಿ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ಜಾತಿಯಿಂದ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದರೆ, ಜಾತಿಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಜಾತಿಗಳು ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತಿದೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕಡಿತ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಪ್ರಮಾಣಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಗತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರಯೋಗಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಈ ಕೆಲವು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ನೀರಿಗಾಗಿ ಬಳಸಿದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಶಾಖ ವರ್ಗಾವಣೆಯೂ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೂಲಭೂತ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಶಕ್ತಿಯು ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಎಕ್ಸೋಥರ್ಮಿಕ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದೆಡೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಎಂಡೋಥರ್ಮಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಹೇಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಶಕ್ತಿಯು ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅಥವಾ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಾ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿದರೆ ಈ ನೀರು ಹೇಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು o2 ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಅಥವಾ o2 ಅನ್ನು ಬೇರೆ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಒಂದು ಸರಳ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ನಾವು ಈ o2 ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸುವಂತಹ ಕೆಲವು ಇತರ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲು ಇದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ o2 ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ao ಅಥವಾ ao2 ಉದಾಹರಣೆಗೆ a ಕಾರ್ಬನ್ c ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ಉತ್ತಮ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲವು ಉತ್ತಮವಾದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅದನ್ನು ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಬಹಳ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಪಿಎಸ್ 2 ನಲ್ಲಿ ಮೂಲತಃ ನೀರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಪಾದನೆ ಇದೆ ಆದರೆ ನೀರು ಹೇಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರಕಾರ ಮತ್ತು ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ನೀರಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅದು ಅಲ್ಲ ನೀರಿನಿಂದ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ , ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ನೀರಿನ ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ, ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವನ್ನು ನಾ ನಿಂದ ನಾ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಭವಿಷ್ಯವು ದ್ವಿಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಮಾಧ್ಯಮವು ಕ್ಷಾರೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲತಃ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿಕಾಸದೊಂದಿಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ. ನೀರಿನಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನೀರಿನ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಚಿತ್ರದಿಂದ ನೀರು ಒಂದು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಎರಡು h ಪ್ಲಸ್ ಮೂಲಕ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ h ಪ್ಲಸ್ ಯಾವಾಗಲೂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮವು ಇದ್ದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು na ಪ್ಲಸ್‌ನಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ na ಪ್ಲಸ್ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು h ಜೊತೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜ್ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ n ಪರಮಾಣು ಮೊದಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಣ್ವಿಕ ರೂಪದಲ್ಲಿ, ಅಂದರೆ ಡೈಹೈಡ್ರೋಜನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಇತರ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ನೀರಿನ ಸರಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಫೋಟೋ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ , ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾದ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಓ ಬಂಧವು ಇಲ್ಲದಿರುವ ಊ ಬಂಧದ ರಚನೆಯ ಮೂಲಕ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿನ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೀರನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ. ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಆ ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾದ ನೀರಿನ ಅಣು ಇದ್ದರೆ , ನಾವು ಕೆಲವು ಊ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಒಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರಬೇಕು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಡ್ಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಿಂದ ನಾವು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಜಲಜನಕವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಈ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ules ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿಗೆ ph 0 ನಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನೀರಿನ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಈ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ಗೆ ಸ್ಕೇಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಆ ಪ್ರಮಾಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದರರ್ಥ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ನೀರು ಇರುವ ನೀರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರದ ವಿರುದ್ಧ ನೀರು ನಿಂತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 2 3 ವೋಲ್ಟ್‌ನ 1.35 ಮತ್ತು nh ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಇದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದಾಗಿದೆ. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಅಳವಡಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಒಂದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ನಾವು ಒಟ್ಟಾರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಕಡಿತವಾಗಿದೆ ಎರಡು ಹೆಚ್ ಟು ಒ ಎರಡು ಹೆಚ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಒ ಎರಡಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೋಶಕ್ಕೆ ಇ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸೆಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಮತ್ತು ಆನೋಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಆಯಾ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಲ್ಲಿ ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಮೋಚನೆಯು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜೀವಕೋಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರೇರಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಆ ಕ್ರಿಯೆಯ ಶೂನ್ಯ ಕೋಶವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು ಎಪ್ಪತ್ತೈದು ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತ ಅಥವಾ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಮಾಪಕವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಸರಿಪಡಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ವರ್ಗಾವಣೆಗಾಗಿ ನಾವು ಈ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ನೇರವಾಗಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವಾಗ ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಉತ್ತಮ ಜಾತಿಯಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ನೀರಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ನೀರು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ವಿಮೋಚನೆಯಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿಮೋಚನೆಯು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹೀಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ e0 ಮೌಲ್ಯವು 0.00 ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು nhe ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇತರ ಕ್ರಿಯೆಯ e 0 ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರರ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಜಾತಿಯು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವಾಗಿದೆ, ಇದು na ಮತ್ತು na ಅನ್ನು na ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವನು ಈ na ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ವಿಶಿಷ್ಟ ಅಥವಾ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾನೆ ಮತ್ತು ಈ na ಪ್ಲಸ್‌ನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ na ನಿಂದ nh ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಮ್ಮ e0 ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಟಿಕ್ಯುಲಾರ್ ವಿಷಯವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾದದ್ದು , ನಾವು na ಗೆ ಹೋಗುವಾಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದಿಂದ ಸರಬರಾಜು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಸ್ವರೂಪದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು? ಸಂಭಾವ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಋಣಾತ್ಮಕ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಷಾರ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ತಕ್ಷಣವೇ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಗುಣಮಟ್ಟದ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ , ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಈ na ದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಾನದ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಯೋಚಿಸಬೇಕು. ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಇದು ಕ್ಷಾರ ಲೋಹದಲ್ಲಿರುವ ಗುಂಪಿನ ಒಂದು ಅಂಶದಲ್ಲಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಲಿಥಿಯಂ ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ರುಬಿಡಿಯಮ್ ಸೀಸಿಯಮ್‌ಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅವು ತಕ್ಷಣವೇ na ನಿಂದ na ಜೊತೆಗೆ k ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು. ಕೆ ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಷಾರ ಲೋಹಗಳು ಅಂತರ್ಗತ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು ಸಿಮ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇಲಾರ್ ಫ್ಯಾಷನ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತಿಳಿದಿರುವ ಮತ್ತು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಸ್ಥಾಪಿತವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನು? ಈ ನೀರು ಒಂದು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚರ್ಚೆಯಲ್ಲಿ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ನೀರಿನ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಿಶ್ವದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ ನಾವು ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗೆ ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಚುಚ್ಚುತ್ತೇವೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಎಷ್ಟು ಸ್ಥಿರವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿರುವ ಅದೇ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ a ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು

ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ a ನಿಮಗೆ ಪ್ಲಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿದರೆ ನಾವು ಮೈನಸ್ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಷಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನು ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನಾಸಿವ್ ಸ್ಥಳೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಆವೃತ್ತಿ ಅಥವಾ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಆವೃತ್ತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಈ ಜಾತಿಗಳ ಕೊರತೆಯು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದೇ ಅಥವಾ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆಯೇ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರಕದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕಾರಕಗಳು ಅಥವಾ ಈ ಕಾರಕಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ಜಾತಿಗಳು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಥವಾ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ನಮ್ಮ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಎಂದರೆ ನಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಒಂದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರಕಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದ ನಮ್ಮ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಮತ್ತು ಆನೋಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆನೋಡ್‌ಗಳು ಕಾರಕವಾಗಿಯೂ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ನಿಯಂತ್ರಿಸಬಹುದಾದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಬರುವ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯ ಅಂಶಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ಯಾಥೋಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆನೋಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಆಗಿ ನಾವು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಯಾವಾಗಲೂ ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಆಸಕ್ತಿ ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕಾರಕಗಳು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಬಳಸಬಹುದಾದಂತಹವುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ. ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರಭೇದಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಬಳಸಬಹುದಾದ ಕೆಲವು ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಬಹುದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನಮ್ಮ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಇದು ಮೂಲತಃ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ. ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೂಪಾಂತರವು ಸುಲಭವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ a g ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಮೂಲಕ ಒಂದು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಕಾರಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೀರಿನ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ನೀರು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಸ್ವತಃ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಈ h2o ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೀರಿನ ಒಂದು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗೆ ಈ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೀರನ್ನು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಆಗಿ ನಾವು 2 h2o ಜೊತೆಗೆ 2 f 2 ಎಂದು ಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ 4 f ಮೈನಸ್ 2 ಆಗಿದೆ. 4 h plus ಮತ್ತು o2
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿರುವ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ತೀವ್ರ ಬಲ ಮೂಲೆಯ ಮೇಲಿನ ಬಲ ಮೂಲೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ನನ್ನ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದಾಗ , ಇದು ಉತ್ತಮ ಉತ್ಪಾದನಾ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಹೇಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ f2 ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕೆಲವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಿಂದ ಹೊರಬರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲಗತ್ತಿಸಿದರೆ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲಜನಕವು h2o ನಿಂದ ಪಡೆದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಾಗಿ ವಿಮೋಚನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ h2o ಈ o o2 ಮೈನಸ್‌ನಂತೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಮಾದರಿಯಂತೆ ನಾವು o ಎಂದು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ o2 ಮೈನಸ್ ಇದು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಎತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುವಿಗೆ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಈ o ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಬಳಸಬೇಕು ಅಥವಾ ವರ್ಗಾಯಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು o ಎರಡು ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ ಶೂನ್ಯ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಮಾತ್ರ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಎರಡು ಹೊಸ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾವು ಒಂದೇ ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಅಂದರೆ ತಲಾಧಾರವಾಗಿ ನೀರು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀರನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆ ಮತ್ತು ps2 ಗಾಗಿ ಆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವಿನ ಸೇವನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವ ವಿಭಿನ್ನ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ , ಅಂದರೆ ಫೋಟೋಸಿಸ್ಟಮ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥವನ್ನು ಸುಡುವುದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ನಂತಹ ಕ್ಷಾರೀಯ ಭೂಮಿಯ ಲೋಹಗಳಿಗೆ ನಮ್ಮ ನಾ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದಂತಹ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಿಜವಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ , ಈ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ನ ಉದಾಹರಣೆ ಇಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅದು ಲೋಹ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ನ ಲೋಹೀಯ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಮೆಕ್ಯಾನಿಕ್ ರಾಡ್ ಅದು ಹೇಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಲೋಹೀಯ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಸರಳ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮುಳುಗಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ದ್ರಾವಣದೊಳಗೆ ಮುಳುಗಿಸಬಹುದು, ಅಂದರೆ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಹೊಂದಿರುವ ಘರ್ಷಣೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಯೋಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ag ಜೊತೆಗೆ mg ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಹುಡುಕುತ್ತಿರುವುದು ಏನೆಂದರೆ, ag ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ mg ಅಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಒಂದು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿ ಅಯಾನು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿ 0 ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಎಡದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಬೇಕು. ಸಿಲ್ವರ್ ಪ್ಲಸ್ ಕಡಿತದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಬಲಕ್ಕೆ ಅಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿ ಅಯಾನು ಒಂದು ಜೊತೆಗೆ ನಮಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮಿಗ್ರಾಂನ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ನಮಗೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ಒಂದರಿಂದ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಬರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆ ಬಣ್ಣವಲ್ಲ ಆದರೆ ಇತರ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿದ್ದರೆ ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಯು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು, ಅದು ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಮೂಲಕ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರಾಡ್‌ನಲ್ಲಿಯೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ನಡೆಯುವ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸಂಪರ್ಕವಾಗಿದೆ. ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಬಿಂದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನುಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಠೇವಣಿಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಕೊಳೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಯೋಚಿಸಬಹುದಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲೆ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ, ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತುಕ್ಕು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕೆಲವು ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಕ್ಷೀಣಿಸುತ್ತದೆ ಒಮ್ಮೆ ಪ್ರಮಾಣದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ತುಕ್ಕುಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀರು ಮತ್ತು ವಾತಾವರಣದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಅಥವಾ ತೇವಾಂಶದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಸಹ ನಿರ್ಣಾಯಕ ಅಥವಾ ನಿರ್ಣಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ನೀರು ಅಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಶುದ್ಧ h2o ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಭಾವವು ಹಲವಾರು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉದ್ಯಮದಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೈಗಾರಿಕಾ ತ್ಯಾಜ್ಯದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಏನೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದಿಲ್ಲ. ರಾಡ್ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಪೈಪ್ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಪಟ್ಟಿ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಆಸನವು ಆ ನೀರಿನ ಪರಿಸರದೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕದಲ್ಲಿದೆ, ಅದು ಬೆಳ್ಳಿ ಅಯಾನು ಸೇರಿದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರಾಡ್ ಆ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ph ನಲ್ಲಿ ಶುದ್ಧ ನೀರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಕೆಡಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತುಕ್ಕು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮತ್ತೊಂದು ಹಂತವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಈ ರಾಡ್ ಕ್ಷೀಣಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದ್ದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಯಾನು ನೇರವಾಗಿ ಬೆಳ್ಳಿ ಲೋಹ ಅಥವಾ ಬೆಳ್ಳಿ 0 ಆಗಿ ಅಲ್ಲಿ ಠೇವಣಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು ಆಮ್ಲಜನಕ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದ ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕೆಸರು ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವಿನ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಪಡೆದರೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆ ಎಂದರ್ಥ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ತುಕ್ಕು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿರುವುದು fe2o3
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ತುಕ್ಕು ಮೂಲತಃ ಕಬ್ಬಿಣದ ಲೋಹದಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಲೋಹವು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ e0 ಮೌಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವು ದುರ್ಬಲವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಲೋಹವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದುರ್ಬಲವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಲೋಹ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಫೆರಸ್ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ದೋಣಿ ಮತ್ತು ನೀರಿನಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು. ಅಣುವು ಈ ಫೆ ಟು ಒ ಥ್ರೀಗೆ ಏರುತ್ತದೆ, ಅದು ನಮ್ಮ ತುಕ್ಕು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ , ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ದುರ್ಬಲವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಬಿಸಿಯಾದಾಗಲೂ ಕೊಳೆಯುತ್ತವೆ. ಸಾಕಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನಕ್ಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಸ್ವಲ್ಪ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಯೋಚಿಸುತ್ತಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಅಂಶದ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಪಾದನೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಲೋಹವು ಅವನತಿಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಯಿಂದ ಅಯಾನುಗಳ ರಚನೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ನೇರ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಿದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಿದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ನಿಮಗೆ ಲೋಹವನ್ನು ಮರಳಿ ನೀಡಲು ಕೆಲವು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ನಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸಹ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ವಿಘಟನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ಮರ್ಕ್ಯುರಿಕ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ವಿಘಟನೆಯ ಅತ್ಯಂತ ಶ್ರೇಷ್ಠ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಪಾದರಸದ ಲೋಹವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ದಹನ ಕ್ರಿಯೆಯ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದಹನ ಕ್ರಿಯೆಯು ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಯಾವುದೇ ಜಾತಿಯ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಲೋಹವನ್ನು

ao ಅಥವಾ ao2 ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಹಾಗೆಯೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಂಡರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನಂತಹ ಯಾವುದೇ ಲೋಹವಲ್ಲದವು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದರ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಯಾವುದೇ ಲೋಹೀಯ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಯಾವುದೇ ಲೋಹವಲ್ಲದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಯಾವುದೇ ಸಲ್ಫೇಟ್ ನಾವು ಹೋದರೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದರೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಭವಿಷ್ಯ ಹೇಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದ ಭವಿಷ್ಯವೇನು ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದೇ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು Hgo ಅನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವುದು hjo ನ ಸರಳ ತಾಪನವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಬಳಸಿದರೆ ನಾವು ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವಿನಂತಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹವನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಕ್ಯುಪ್ರಿಕ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹವು ಅದರ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹವನ್ನು ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹವು ನಮ್ಮ ಸತುವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಸತುವು ನಮ್ಮ ತಾಮ್ರಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಸರಳ ವೀಕ್ಷಣೆ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ತಾಮ್ರದಿಂದ ಸತುವುಕ್ಕೆ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗಲು ಬಯಸಿದರೆ , ಅಂದರೆ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ರು ಅದು ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ತಾಮ್ರ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಕ್ಯೂಬ್ರಿಕ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ಸತು ಲೋಹದ ಪಟ್ಟಿ ಸತುವಿನ ಪುಡಿ ಸತುವು ಗ್ರ್ಯಾನ್ಯೂಲ್‌ಗಳು ತಾಮ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಘನ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಉತ್ತಮ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸ್ವತಃ ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಕಾಣಬಹುದು. ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಭಾಷೆಯಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಆಮ್ಲಜನಕವು ಮರು ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಂಡ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಸ್ಥಳದಿಂದ ಸತುವಿನ ಕಡೆಗೆ ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ವಿಶಿಷ್ಟ ಸ್ಥಳಾಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಮೂರು ಆಯಾಮಗಳಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಈ ಘನ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯ ಪ್ರಕಾರ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ನಂತರ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುವುದು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನನ್ನನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ತಾಮ್ರದ ಲೋಹದ ಎತ್ತರದ ರಚನೆಯು ಸ್ವತಃ ಮತ್ತು ಸತುವು ಸತುವು ಸತುವು ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಲೋಹಗಳ ಆಕ್ಸೈಡ್ಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳ ಹೊರತೆಗೆಯುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ನೇರ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಕೆಲವು ತಾಮ್ರದ ಅದಿರಿನಿಂದ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು, ನಮ್ಮ ತಾಮ್ರದ ಅದಿರು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಿಂದ ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಪ್ರಕೃತಿಯಿಂದ ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧೀಕರಣದ ನಂತರ ಪುಷ್ಟೀಕರಣದ ನಂತರ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಟ್ಟದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ತಲುಪಬಹುದು ಮತ್ತು ಅತ್ಯಂತ ಶುದ್ಧವಾದ ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಂತಿಮ ಹಂತದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ತಾಮ್ರದ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಇಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಖನಿಜದಿಂದ ತಾಮ್ರದ ಹೊರತೆಗೆಯುವಿಕೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಅದು ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾವಾಗಲೂ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರವು ಘನಾಕೃತಿಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ದ್ವಿಗುಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಅದು ತಾಮ್ರ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳ ಹೊರತೆಗೆಯುವಿಕೆ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಮತ್ತು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಸೂಕ್ತವಾದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ವರ್ಗಾವಣೆಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲು ನಾವು ಕ್ಯುಪ್ರಿಕ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಸತುವು ಸತುವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಅದು ಸೂಕ್ತವಾಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ. ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನಾವು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಇಂಗಾಲದ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳಂತಹ ಕೆಲವು ಲೋಹವಲ್ಲದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಹೊರತೆಗೆಯುವಿಕೆಗೆ ಹೆಸರುವಾಸಿಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಈ ಲೋಹೀಯ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಲೋಹವಲ್ಲದ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ವೇಳೆ ಒಂದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಟ್ರಿಪಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಸರಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅರ್ಧ ಕೋಶ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಮೈನಸ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ. 2.36 ವೋಲ್ಟ್ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೋಡಿದ ಪರಿಮಾಣಾತ್ಮಕ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಬೆಳ್ಳಿಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದ್ದಿದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ದ್ರಾವಣದ ಸಿಲ್ವರ್ ಅಯಾನ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರಿಮಾಣಾತ್ಮಕ ಚಿತ್ರವಾಗಿದ್ದು ನಾವು ಅದನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನು ದ್ರಾವಣದೊಳಗೆ ಮುಳುಗಿಸಿದಾಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ರಾಡ್ ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ 2.36 ವೋಲ್ಟ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅಯಾನು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿ ಅಯಾನು ಮತ್ತೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಬೆಳ್ಳಿಗೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದರ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು 0.80 ವೋಲ್ಟ್ ಮಾತ್ರ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಲೋಹವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ 2 ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಈ ಎಲ್ಲಾ ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಸಂಭಾವ್ಯ

ಮೌಲ್ಯಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ, ಮೈನಸ್ 3.05 ವೋಲ್ಟ್‌ನ ಪ್ರಬಲವಾದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿರುವ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿರುವ ಪ್ರಬಲ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಇದು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಎಡಭಾಗವಾಗಿದ್ದು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವಿಟಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಕೂಡ ಅಧಿಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು 2.874 ಆಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಈ f_2 ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನೀರಿನ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಇಲ್ಲಿಲ್ಲ. ಹಾಗೆಯೇ ಕಡಿತವು ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಶಕ್ತಿ ಯಾವುದು ಎಂಬ ಸ್ಥೂಲ ಕಲ್ಪನೆ ಅಥವಾ ಜ್ಞಾನವನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ಈ ನೀರನ್ನು ಅದರ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಈ ಲೋಹವಲ್ಲದ ಮತ್ತು ಲೋಹಗಳು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ವಿಭಿನ್ನ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅವು ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸಬಹುದು, ಇದು ಸರಳೀಕೃತ ಕೋಷ್ಟಕವಾಗಿದೆ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ , ಅದು ನಮಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಉಲ್ಲೇಖವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಉಲ್ಲೇಖ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಮೇಲ್ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಮತ್ತು ಲಿಥಿಯಂನ ಋಣಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಆವರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸತುವು ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಗುರು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಭ್ಯಾಸ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಜ್ಞಾನವು ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿದೆ. ಬೆಳ್ಳಿಯ ದ್ರಾವಣದೊಳಗೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಅದ್ದುವಂತೆ ಅನುಗುಣವಾದ ತಾಮ್ರದೊಳಗೆ ಆಳವಾಗಿದ್ದರೆ ಉಗುರು ಆದರೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಕೆಳಗಿರುತ್ತದೆ n ವಿದ್ಯುದ್ವಾರವು ಮೈನಸ್ 0.04 ವೋಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರವು ಪ್ಲಸ್ 0.34 ವೋಲ್ಟ್‌ನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ತಾಮ್ರದ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಅದ್ದಲು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮೌಲ್ಯವು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ತಾಮ್ರ 2 ಜೊತೆಗೆ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ 3 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೇಲೆ ತಾಮ್ರವಾಗಿ ಠೇವಣಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೆಂಪು ಕಂದು ಬಣ್ಣದ ಉಗುರು ತಾಮ್ರದ ತೆಳುವಾದ ಪದರದಿಂದ ಮುಚ್ಚಲ್ಪಟ್ಟಂತೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೊಳೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಚಾಲನಾ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳ ಅಂತರ್ಗತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ವರ್ತನೆಗೆ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶದಿಂದ ನಮಗೆ ನೀಡಲಾದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಅದೇ ದ್ರಾವಣದ ದ್ರಾವಣದೊಳಗೆ ರಾಡ್ ಅನ್ನು ಅದ್ದಿದ ನಂತರ ರೂಪವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವೀಕ್ಷಣೆ ಯಾವಾಗಲೂ ನಮಗೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ. ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಮ್ರದ ರಾಡ್ ಬೆಳ್ಳಿಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಆಳವಾಗಿದ್ದರೆ ಪರಿಣಾಮ ಏನಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮೌಲ್ಯಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಮುಖ್ಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ವಿಶಿಷ್ಟ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಯಾವುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪವೇ ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಂಡರೆ, ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಕಾರಣದಿಂದ ಸತುವು ಇರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಒಳ್ಳೆಯ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು. ಸತುವು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ, ನಮ್ಮ ಸತುವುಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಗಿರುವ ಹೆಚ್ಚು ಶಕ್ತಿಯುತವಾದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಅಗತ್ಯವಿದ್ದರೆ, ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನಮಗೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಲೋಹದಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ . ಅದರ ಅದಿರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಇನ್ನೂ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತುಕ್ಕು ಹೊಂದಿರುವ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ, ಈಗ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ತುಕ್ಕುಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಖನಿಜ ಅಥವಾ ಅದಿರಿಗೆ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಚಲಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ fe2 ಗೆ f ಅಲ್ಲ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು fe_2o_3

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ fe_2o_3 ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ನಾವು ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ತುಕ್ಕು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಈಗ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದಿರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಒಡಿ ಫೆ ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ಇನ್ನೊಂದು ಫೆ 3o4 ಆಗಿರಬಹುದು ಅಂದರೆ ಹೆಮಟೈಟ್ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟೈಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಇವೆ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಿದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಇವೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ಗಳು ಸಹ ಅಲ್ಲಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದುದೆಂದರೆ ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಇದು ಕಡಿತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಈ ಕಡಿತವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇಂಗಾಲವು ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಥವಾ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು o_2 ನೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುವುದರಿಂದ ನಮ್ಮ co_2 ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಇದರರ್ಥ ಈ ಒ ಈ ತುಕ್ಕು ಆಮ್ಲಜನಕದಿಂದ ಅಥವಾ ಖನಿಜದಿಂದ ಬರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಲೋಹಗಳಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಇಂಗಾಲದ ಕಡಿತವು ನಮ್ಮ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಈ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಅದರ ಅದಿರಿನಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು fe_2o_3 ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಇತರ ಯಾವುದೇ ಲೋಹಗಳಿಗಿಂತ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಥವಾ ಕೋಕ್‌ನೊಂದಿಗೆ fe_2o_3 ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಅದಿರಿನಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ವಿಶಿಷ್ಟ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಡಿತವು ಇತರ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಹ ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸಿಲಿಕಾನ್ ಹೇಳುತ್ತಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಸಿಲಿಕೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಶಿಲೆಗಳು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಆಗಿ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ mno_2 ನಂತೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ ಆಗಿರುವ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಕೋಕ್‌ನಿಂದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದು ಅಂತೆಯೇ ಟಿನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಕೋಕ್ ಆಗಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಆಕರ್ಷಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಳಕೆಯಿಂದ ಈ

ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೇರ ತರಂಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಏನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೋ ಅದೇ ತುಕ್ಕು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ತುಕ್ಕು ಇದೆ ಮತ್ತು ತುಕ್ಕು ಈಗ ನಮ್ಮದು ಅಥವಾ e ಅಂದರೆ fe2o3 ಅಥವಾ fe3o4 ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯು ಕೇವಲ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ fe ಮತ್ತು co2 ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ c 2 co 2 ರ ರಚನೆಯಾದ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿ ನಾವು ಇದನ್ನು c 2 ರ ರಚನೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು. ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ co 2 ಅನ್ನು ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ c ವಾತಾವರಣ ಅಥವಾ ಗಾಳಿಯಿಂದ o2 ನೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮ o3 ನಿಂದ o3 ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಯಾವಾಗಲೂ ತುಂಬಾ ಇರುತ್ತದೆ ಉಪಯುಕ್ತ ಏಕೆಂದರೆ ಇಂಗಾಲವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಬರುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ c co2 ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಹೇಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಯಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ನಾವು ಬಳಸಬಹುದು ಎಂದು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ o2 ಇದ್ದರೆ ಒಂದು ಕಾರಕವು ನಮ್ಮ o2 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರಕವಾಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಈ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ರೂಪಕ್ಕೆ ಅಂದರೆ al2o3 mgo ಇತ್ಯಾದಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ನಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಂತೆ ಬಳಸಬಹುದು , ಬ್ಲಾಸ್ಟ್ ಫರ್ನೇಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾವು ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅದಿರು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ನ ಕೆಲವು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಹ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಗವೆಂದರೆ ನಾವು ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆದರೆ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನಿಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಧಾತುರೂಪದ ರೂಪವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇಲ್ಲಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ ವಸ್ತುವಿನಂತೆಯೇ ಬೇರಿಯಮ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ. ಸತುವು ಕಾರ್ಡಿಯೋಡ್ ಆಗಿ ಸತುವಿನ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೇರಿಯಮ್ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಹಾಗೆಯೇ ಇದು ಯಾವುದೇ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸಹ ಬರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಜೆ ನಾವು ಕೇವಲ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ch four ಅಥವಾ c ಆರು h ಹನ್ನೆರಡು o ಸಿಕ್ಸ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ. ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪ್ರಕಾರದ ವಸ್ತು ಅಥವಾ ಸಕ್ಕರೆಯ ಪ್ರಕಾರ ಅಥವಾ ನಮ್ಮಲ್ಲಿರುವ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅದರ ಸ್ವಂತ ಪಾಲನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅದೇ ರೀತಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಿಮಗೆ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ತನ್ನದೇ ಆದ ಪಾಲನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ರಮಶಾಸ್ತ್ರೀಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುವ ವಿಶಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೋಡಿ, ಅಂದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯವು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಪರಿಮಾಣ ಇದರ ಪ್ರಮುಖ ಮೌಲ್ಯವೆಂದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಶೂನ್ಯವು ಧನಾತ್ಮಕ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಮುಕ್ತ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಮಗೆ ಯಾವಾಗಲೂ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ವೇಗವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಅನುಕೂಲಕರ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣತೆಯು 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಡೆಲ್ಟಾ g 0 ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣತೆಯು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ಗೆ 151 ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಥರ್ಮೋಡೈನಮಿಕ್ ಆಗಿ ಅದು ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಲ್ಲದ ಕಾರಣ ಅದು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ ಅದು ಉತ್ತಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಅದರ ಚಲನ ದರವನ್ನು ಮರೆತುಬಿಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಎಷ್ಟು ವೇಗವಾಗಿ ಎಷ್ಟು ವೇಗವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ನಾವು ಈ ಫೆ ಅನ್ನು fe ನಿಂದ o3 ವರೆಗೆ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೇವೆ. ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ಅವುಗಳ ತಾಪಮಾನವು ಈಗ ಅನುಗುಣವಾದ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಡೆಲ್ಟಾ g 0 ಗಾಗಿ ಕೊಡುಗೆಯು ಡೆಲ್ಟಾ h ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ತಾಪಮಾನವು ಚಿತ್ರಕ್ಕೆ ಬರಲಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ t ಈಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಚಲಾಯಿಸಲು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ ಅನುಕೂಲಕರ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ನೂರು ಅಲ್ಲದ ಊದುಕುಲುಮೆಯ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನೂರು ಸಾವಿರ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದಂತೆಯೇ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅಂಶದಂತಹ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಲೋಹಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಈಗ ಡೆಲ್ಟಾ ಜಿ ಸೊನ್ನೆಯಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಲೋಹಗಳು ಎರಡು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಹೆಚ್ಚು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ರೂಪವಾಗಿರಬಹುದು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಿಂದ ಅಥವಾ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಬಳಕೆಯಿಂದ ಪಡೆಯುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಈ ಅವನತಿಗಾಗಿ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಿತಿಯು ನಂತರ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಮೆಟಲರ್ಜಿಕಲ್ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು ಇದನ್ನು ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೊರತೆಗೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗಿದ ಆಕ್ವಾ ಕರಗಿದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾ ಕರಗಿದ ಆಕ್ವಾ ಕರಗಿದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಯಾವುದೇ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಾಗಿ ಅನುಸರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಾರಗಳಿಂದ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆಯು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನ ಅನುಗುಣವಾದ ಚೇತರಿಕೆ ನೀಡುತ್ತದೆ.

ಅಲ್ಯೂಮಿನಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾದಿಂದ ಅಯಾನು ಅದರ ಅದಿರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ 2 ಒ 3 ಅದರ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾ ಅದಿರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾವನ್ನು ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಮರುಪಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಲಾಸ್ಟ್ ಫರ್ನೇಸ್‌ನಂತಹ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನಮ್ಮ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅದಿರಿನಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾವು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಡಿಕಾಮ್ ಅನ್ನು ನೋಡುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಸ್ಥಾನದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ fe2o3 ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಇತರ ವಿಷಯಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಭಜನೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆಯಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ಗೆ ವಿಘಟನೆಯು ನಡೆಯುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮತ್ತು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಮೌಲ್ಯಗಳ ಅಂದಾಜುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಯಾವುದೇ ಅಜ್ಞಾತ ವಸ್ತುವಿನಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮಾದರಿಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಗಾಗಿ ಉತ್ತಮ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ತಂತ್ರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು. ಮತ್ತು ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸಲೇಟ್‌ನಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳು ಈ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕೇಂದ್ರಗಳಿಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬಂಧಿಸಬಲ್ಲ ಉತ್ತಮ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಈ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನು? ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಹೈಡ್ರೈಡ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಅಂದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉಷ್ಣ ಸ್ಥಿರತೆ ನೀವು ಕೆಲವು ರೂಪಾಂತರ ಅಥವಾ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಬಳಸಿದಾಗ ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅದು ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಉಷ್ಣ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಪೂರೈಸುತ್ತದೆ. ಬೋರಾನ್ ನಂತಹ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬೋರಾನ್ ಡೈಬೋರೇನ್ ಸಂಯುಕ್ತ b2 h6

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ಉಷ್ಣವಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಧಾತುರೂಪದ ಬೋರಾನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮಂತೆಯೇ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಬೋರಾನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿದೆ ಆದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಇವೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮತ್ತು ಬೋರಾನ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನಂತೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿ ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಇವೆರಡನ್ನೂ ಚಲಿಸಬಹುದು ಸೊನ್ನೆ ಮತ್ತು h ಎರಡು ಸೊನ್ನೆಗೆ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು , ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್‌ಗೆ ನಾವು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಅನುಸರಿಸಬಹುದು ಸವಾರಿ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೇಟ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಘಟನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ನಾವು ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ o2 ನೊಂದಿಗೆ ಈ cl2 ನ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ಇವುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ, ಆದರೆ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ, ಅಥವಾ ಈ ಕ್ಲೋ ರಚನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಉಷ್ಣ ವಿಘಟನೆಯು ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಥಿರವಾದ ಒಂದು ರಚನೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಸ್ಫೋಟಕವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಲೋರೇಟ್‌ಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಫೋಟಕವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸರಳವಾದ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಮಾನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಮೋನಿಯಂ ಜೊತೆಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರಾದಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಒಕ್ಲೋರಿಕ್ ಗ್ಯಾಸ್ ಕೂಡ hcl ಗ್ಯಾಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ nh3 ಮತ್ತು hcl ಎಂಬ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳಿಂದಲೂ ವಿಘಟಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಕೂಡ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ವಿಶಿಷ್ಟ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಮೂರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಇದು ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಥವಾ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳು ಇದು ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಅಯಾನ್‌ನಿಂದ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೊರಗಿನಿಂದ ಕೆಲವು ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಪೂರೈಸುವ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉಷ್ಣ ಸ್ಥಿರತೆಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಲು ಅನುಮತಿಸಿದರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಅವರು ಏನನ್ನಾದರೂ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೈಟ್ರೈಟ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸಾರಜನಕವು ಈ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಯಾನಿನ ಈ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿದೆ ಈ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಯಾನಿನ n ಪ್ಲಸ್ ಐದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಐದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಜೊತೆಗೆ ಮೈನಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಅಥವಾ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಾರಜನಕ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಾರಜನಕ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಮೂರರಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರರಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು a ಅಥವಾ n
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವಾಗಲೂ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಯಾವಾಗಲೂ ಕೆಲವು ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಚಲಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಚಲಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ಚಲನೆ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಮೂರರವರೆಗಿನ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದ್ದು, ಇದು ಮೈನಸ್ 3 ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ 3 ಆಗಿರುವಾಗ ಇವೆರಡೂ ಚಲಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಇವೆರಡೂ ಚಲಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ನಾವು ಈ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಗೆ ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗದಿಂದ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಆ ಭಾಗದಿಂದ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಕಡೆಯಿಂದ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಕಡೆಯಿಂದ ಚಲನೆಯು ನಿಮಗೆ n2 ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲದಿರುವ ಸಾರಜನಕ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ರಚಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಬಂಧಗಳು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ nh ಬಂಧಗಳು ಇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ nh ಅನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸರಳ ಉಷ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಯಾವುದೇ ಬಂಧಗಳು ಇರುವುದಿಲ್ಲ. ಇವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸರಳವಾದ ಉಷ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾವು ಕೆಲವು ಉಷ್ಣ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಥರ್ಮೋಗ್ರಾಮ್ ಈ ವಸ್ತುವಿನ ಬಿಡುಗಡೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ಅಮೋನಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್ನ ಈ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ ಅಮೋನಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಲ್ಲಿ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಅಯಾನಿನ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ಐದು ಅನ್ನು ಅನುಮತಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ n ಎರಡು ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಇಳಿಯಲು ಆದರೆ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್‌ನ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ನಂತಹ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಅಣುಗಳ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇರುವ ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನಿನ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಮೂರು ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲಿ ಅದೇ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಈ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಈ ಅಯಾನುಗಳು ಯಾವುವು ಈ ಅಯಾನುಗಳು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಈ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಎಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಅಥವಾ ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಅಯಾನುಗಳು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ವಿವಿಧ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದರೆ ಇದೇ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಅಂತಹ ಒಂದು ಉಪ್ಪು ಅಮೋನಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿದೆ , ಅದೇ ತತ್ತ್ವಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಿಘಟನೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಷ್ಣವಾಗಿ ಅವು ಎಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ. ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬೆಂಕಿಹೊತ್ತಿಸಬೇಕು, ಇದರಿಂದ ಒಣಗುವುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಜ್ವಾಲಾಮುಖಿಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಜ್ವಾಲಾಮುಖಿ ಸ್ಫೋಟವು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನಾವು ಹೋಗುತ್ತಿರುವ ಈ ವಸ್ತುವಿನ ರೂಪಾಂತರವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ಮತ್ತು ಆ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಯಾನುಗಳು ಮಾತ್ರ ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ಗೆ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ಗೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ವಿಭಜನೆಯು ಈ n 2 ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ನಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ n 2 ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. cr 2 o 3 ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜ್ವಾಲಾಮುಖಿ ಸ್ಫೋಟವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ಕಿಡಿಗಳು ಮತ್ತು ದೊಡ್ಡ ಪ್ರಮಾಣದ ಹಸಿರು ಬೂದಿಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಅವನದು ಅನುಗುಣವಾದ ಹಸಿರು ಬೂದಿಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಸಿರು ಬೂದಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬೂದಿಯಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಮಾಣದ ಸಾರಜನಕ ಅನಿಲವು ಹೊರಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತುಂಬಾ ಸಡಿಲವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಬೂದಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದಿರುವ ವಸ್ತುವು ಮೂಲತಃ ಇದರ ಸೊಂಟವಾಗಿದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಮೋನಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಸಿರುಮನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಸಿರುಮನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸರಂಧ್ರ ವಸ್ತುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾರಜನಕವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯಿಂದ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಗ್ಗೆ. ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಸ್ಥಳಾಂತರ ಮತ್ತು ಅಸಮಾನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ವರ್ಗದ ಉಳಿದ ಭಾಗವನ್ನು ನಾವು ಅನುಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು