ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭೋದಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ತರಗತಿಯ ಈ ಸಂಚಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮ್ಮ ಬಗ್ಗೆ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದು ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವುದು ಚಟುವಟಿಕೆಗಳ ಹಲವಾರು ಅಂಶಗಳ ಮೇಲೆ ಗಂಭೀರ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ, ವಿಶೇಷವಾಗಿ ನಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಶಾಲಾ ದಿನಗಳಿಂದ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಇಂಧನಗಳ ಸುಡುವಿಕೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸುಡುವುದು ಎಂದರೆ ಅದರ ಅರ್ಥವೇನು? ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ದಹನವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು o_2 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ವಸ್ತುವು ನಮ್ಮ ao_2 ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಇಂಧನವು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಮೂಲಕ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಬಹಳ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು. ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಪ್ರಮಾಣದ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಅವಶ್ಯಕತೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಏನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಇಂಧನದ ಈ ಸುಡುವಿಕೆಯಿಂದ ಲೋಹಗಳ ತುಕ್ಕುಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತವೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅವು ಅನುಗುಣವಾದ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಲೋಹಗಳ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವೆಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ಲೋಹವು ಕೆಲವು ಕಬ್ಬಿಣದ ರಾಡ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪೈಪ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದೋ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪರಿಸರವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಗೆ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸಬಹುದಾದ ಪರಿಸರದ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹಗಳ ತುಕ್ಕು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅವನತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ . ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಲೋಹ ಎಂದರೆ ಅದು ಲೋಹೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಅದು ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ನೋಡುವುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಂದರೆ ಲೋಹದ ಸವೆತ ನಡೆಯುವ ಪರಿಸರಕ್ಕೆ ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಇಂಧನವನ್ನು ಸುಡುವುದು ನಾವು ಎರಡನ್ನೂ ಹೊಂದಬಹುದು. ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಆರಂಭಿಕ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡು ಕಡಿತ ಮತ್ತು ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಮಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ತಿಳಿದಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಶಾಲಾ ದಿನಗಳಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದು ಸಸ್ಯಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಂತೆ ನಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸುವ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಂತರ ಬರುತ್ತೇನೆ, ಈ ಎರಡು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಹೇಗೆ ರಚನೆಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು . ಆಣ್ವಿಕ ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ $c_6h_{12}o_6$ ಆಗಿರುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ವಸ್ತುವು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿದರೆ co_2 ನ ಆರು ಅಣುಗಳು ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಆರು ಅಣುಗಳು ನಮ್ಮ $c_6h_{12}o_6$ ಜೊತೆಗೆ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ, ಅದು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿದೆ. co_2 ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ $c_6h_{12}o_6$ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿ ಭಾಗವಹಿಸುವ ಅದರ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಸರಳವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ co_2 ಅಣುವು ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಈ ಸರಳ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಮ್ಮ ಶಾಲಾ ಶಿಕ್ಷಣದ ಆರಂಭಿಕ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೂ ಇವೆ ಎಂದು ns ಅಂದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಲವು ಶಕ್ತಿಯುತ ಅಣುವಿನ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಣು ಎಂದರೆ ನಮ್ಮ ಶಕ್ತಿಯ ಮುಖ್ಯ ಮೂಲವಾಗಿರುವ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ನಮ್ಮ ಪಳೆಯುಳಿಕೆ ಇಂಧನದ ಸುಡುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ ಲೋಹಗಳ ತುಕ್ಕುಗೆ ಹೋಲುವಂತಿಲ್ಲದ ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸೇರ್ಪಡೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿದರೆ o_2 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ao ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ao_2 ಪ್ರಕಾರದ ವಸ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಿಯಾದರೂ ಈ o_2 ಅನ್ನು ಒಂದು ಅಂಶ ಅಥವಾ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ನಾವು ಪಡೆಯಬಹುದಾದ ಜಾತಿಗಳು fe_2o_3 fe_3o_4 ಅಥವಾ reo_3 ಟೈಟಾನಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಇತರ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ. ನೀವು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಈ o_2 ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದರಿಂದ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ರೀನಿಯಮ್ ಇದೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಇದೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಸತುವಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಇದೆ ಇ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅದಿರು ಮತ್ತು ಖನಿಜಗಳು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಂತೆ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಲೋಹಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ . ಪರಿಸರದಿಂದ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ o_2 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯದ ಬಗ್ಗೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋರ್ಸ್‌ಗಾಗಿ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ವರ್ಗ ಘಟಕವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಎಂಟರಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮ್ಮ ಬಗ್ಗೆ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಧ್ವಂಸಗೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ಐರನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿನ ತುಕ್ಕುಗೆ ಸಹ ಸಂಬಂಧಿಸಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೀಗ ನಾನು fe_2o_3 ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದು ಅನುಗುಣವಾದ ಐರನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣದ ಲೋಹ ಮತ್ತು o_2 ಸಂಯೋಜನೆಯಿಂದ ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಕಲಿತದ್ದು o_2 t ಸೇರ್ಪಡೆ ಒಂದು ಅಂಶ ಅಥವಾ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಲೋಹವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಪ್ರಕಾರವೆಂದರೆ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಇಡೀ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಕೆಳಗಿನ ಭಾಗದ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಮೇಲಿನ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಏನು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು

ಪರಿಗಣಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಇಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲೋ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶದ ಸೇರ್ಪಡೆಯನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಡಿತ ಎಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತ ಎಂದರೆ ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು el ನ ಅನುಗುಣವಾದ ತೆಗೆದುಹಾಕುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಅನುಸರಿಸುತ್ತವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡೂ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಡಿತ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಕುಟುಂಬವಾಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಹೇಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಅಥವಾ ನಾವು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಪದವು ಹೆಚ್ಚಳ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು. ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಕಬ್ಬಿಣದ ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಲೋಹೀಯ ಕಬ್ಬಿಣದ ಶೂನ್ಯದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಫೆ ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಶೂನ್ಯವಾಗಿದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಶೂನ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇವೆರಡೂ ಧಾತುರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ o2 ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಹೋಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಳವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಕಬ್ಬಿಣದ ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಅಂದರೆ f 3 ಗೆ ಹೋದಾಗ 0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ o2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳಿಕೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿನ ಇಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಇಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ o o2 ಮೈನಸ್ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅದು ನಮ್ಮ ಕಡಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೈನಸ್ 3 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಷ್ಟವು 3 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ಲಸ್ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನೀಡುತ್ತದೆ o2 ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬಂದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ನಷ್ಟವು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕೆಲವು ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಮೂಲಕ ಅದರ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ w ಇ ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವಂತೆ ಇಂಧನದ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ದಹನಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಾವು ಕ್ಯಾನನ್ ಫೈರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ದಹನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಿಯಮಿತ ಇಂಧನವಾಗಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಸುಡಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಪಡೆದರೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಕೆಲವು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ನಮ್ಮ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಏಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕೆಲವು ಇತರ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಧಾತುರೂಪದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ನಾವು ಕೆ ಮೈನರ್ ಫೋರ್ ಪೌಡರ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಆ ಪುಡಿಯನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ h2o2 ನ ಸುಡುವ ಮಿಶ್ರಣದ ಮೇಲೆ ಸಿಂಪಡಿಸುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲತಃ ನಾವು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಯೋಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬೆಂಕಿಯು ಕೆಲವು ದಹನವಿದೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಅರ್ಥ k meno4 ಅದರ ಕಡಿತ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಈಗಾಗಲೇ ಪ್ಲಸ್ ಸೆವೆನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು mno2 ನಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ನಾಲ್ಕು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಇಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ o2 ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಿಂದಲೂ ನೀರು ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ವಿಧದಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಮ್ಲಜನಕದ ವಿಕಸನವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಳೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ನ ಈ ಸ್ಥಳೀಯ ವಿಕಸನವು ನಾವು ಕರೆಯುತ್ತಿರುವ ಕಲೆಯ ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವೇಗಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾನನ್ ಬೆಂಕಿಯಂತೆ ಮತ್ತು ಈ h2o2 ಕೆಲವು ಇಂಧನ ವಸ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇರುವಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ h2o2 ಅನ್ನು ಎಥೆನಾಲ್ c2h5oh ಅಥವಾ ಈಥೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸುಟ್ಟುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಈ e ನಿಂದ h ಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸುಡುವಿಕೆಯನ್ನು ವೇಗಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಥೆನಾಲ್ನ ಈ ಸುಡುವಿಕೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಕೆಲವು ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನ್ಯಾಯಸಮ್ಮತಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ ನಮ್ಮ ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಕ ಕ್ರಿಯೆಯಂತೆಯೇ ನಾವು ಈ o2 ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸಿ, ಅಲ್ಲಿ ಈ o2 ನಿಮ್ಮ h2o2 ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಈ ನೀರು ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಈ h ನಿಂದ o2 ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಣುವಿಗೆ ಬರುತ್ತಿವೆ, ಅದು ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತದೆ ನೀರು ಅಥವಾ ತೇವಾಂಶದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಓದುವ ಮತ್ತು ರೂಪುಗೊಂಡ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಿದ ಕಬ್ಬಿಣದ 3 ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದು fe2o3 ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದ್ದರೆ, ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಯ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು ವಾತಾವರಣದ ಆಮ್ಲಜನಕದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ರಚನೆಯು ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ. ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು o2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅದು ನಮ್ಮ ಉಳಿವಿಗಾಗಿ ನಮ್ಮ ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥವನ್ನು ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ o2 ಸಹ ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವೆಲ್ಲರೂ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು. ed o2 ಅಣುವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾವು ಸೇವಿಸುವ ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥವನ್ನು ಸುಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಈ o2 ಅಣುವಿಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಮೂಲವಾಗಿದೆ. ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಅನುಗುಣವಾದ h ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಅಣುವಿನಿಂದ ಅದನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ h ಪ್ಲಸ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಅರ್ಥವೇನು,
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಅನ್ನು ನೀರಿನ ಅಣುವಿಗೆ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥವನ್ನು ಸುಡಲು ಹೋದಾಗ ಅದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ c6h12o6 ಆಗಿರುವ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು o2 ನಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಿಗೆ ತಗ್ಗಿಸಲು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆ ಆರಂಭಿಕ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಫೆ 2 ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರೊಂದಿಗೆ ಫೆರಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ o2 ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಉತ್ಕರ್ಷಣಗೊಂಡಾಗ o2 ಕೆಲವು ದ್ವಿಪಾತ್ರ ಅಥವಾ ದ್ವಿಪಾತ್ರವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದೆ ತುಕ್ಕು ರಚನೆಗೆ ಈ ಎಫೆಟರ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು o2 ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಬಹಳ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಮುಖವಾದ ಅಣು ನೀರಿನ ಅಣುವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಈ ನೀರು ಮತ್ತು o2 ಅಣುವಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಬೇಡಿ ಮತ್ತು ತಕ್ಷಣವೇ ನಾವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಯಾವಾಗಲೂ ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು o2 ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ o2 ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು o2 ನ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಬಂಧದ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಡಯಾಟಮಿಕ್ ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆದರೆ ಅದು o2 ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಮತ್ತೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿದರೆ ಅದು o2 2 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆದರೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಂಧದ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಪ್ರಕೃತಿ ಅಥವಾ ಅಕ್ಷರ ಅಥವಾ oo ನಡುವೆ ಬದಲಾವಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ಅದು o ನಿಂದ ಮೈನಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧದ ಅಕ್ಷರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮತ್ತೆ ಪೂರ್ಣ ಗಾತ್ರದ ಏಕ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು oo ಬಂಧದ ಸೀಳಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಿ, ಸೀಳಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೋ ಮೈನಸ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಈ o2 ಅಣುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ o2 ಅಣುವು ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೂರನೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು fe2 ಜೊತೆಗೆ o2 ನಾಲ್ಕು fe ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಎರಡು o ಎರಡು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಫೆರಸ್ ಅಯಾನಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನಿಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ o2 ಈಗ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿನಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮತ್ತೊಂದು ರೂಪವಾಗಿದೆ. ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಹೇಳಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಒಂದು ರೂಪವೆಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ , ಈ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ನಾವು ಪವೆಲ್ಲಿಂಗ್ ಸ್ಕೇಲ್‌ನಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಈ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್ ಎಂದು ವರ್ಗೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಮಾಧ್ಯಮ ಮತ್ತು ಸೀಸಿಯಂ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀಸಿಯಮ್ 0.79 ರ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಪಟ್ಟಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನೆಗೆಟಿವ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೋವೆಲಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಸ್ಕೇಲ್‌ನಲ್ಲಿ 0.79 ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸೀಸಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿದೆ e ಒಂದು ಅನುಗುಣವಾದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು 3.98 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶವು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಬೆಂಬಲಿತವಾಗಿದೆ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಮೇಲಿನ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶಗಳು ಅಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕ 3.44 ಅಥವಾ ಫ್ಲೋರಿನ್ 3.98
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೋಡಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವಿನ ಕೋವೆಲೆನ್ಸಿ ಅಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಒ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು hh ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ

ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಡುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಒಂದು 2.20 ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು 3.44
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯು ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಡುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಇತರ ಓಹ್ ಬಂಧವು ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ನೀರಿನ ಅಣುವಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ನಿಯೋಜನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣು ಕೂಡ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಡೆಲ್ಟಾವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಜೊತೆಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಡೆಲ್ಟಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ, ಈ ಎರಡು ಅಂಶಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸದಿಂದಾಗಿ ನಾವು ಕೇವಲ ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಕಡೆಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬದಿಯು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ತನ್ನ ಪಾಲನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ng ಡೆಲ್ಟಾ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮೇಲೆ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸನ್ನಿವೇಶದಿಂದ ಇದು ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯಿಂದಾಗಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಮಾತನಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಜಾತಿಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸಲು ಮಾತ್ರ ಆಸಕ್ತಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂಶಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಂಶಗಳ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯು ನಮಗೆ ಕಾಲ್ಪನಿಕ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕಾಲ್ಪನಿಕವಾಗಿದೆ. ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವು ನಮ್ಮನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಗೆ ಕೊಂಡೊಯ್ಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯು ನಮಗೆ ಹೂಹ್ ಇರುವಲ್ಲಿ ಏನನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು 1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು 1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು 1 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಇದು 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾಲ್ಪನಿಕ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುವಿಗೆ ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡುವಿಕೆ ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗಾಗಲೇ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಪಡೆದಿರುವ ಈ h ಒಂದು ಘಟಕದ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಇಲ್ಲಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು h ಜೊತೆಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಹ ಅದೇ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ h plus ಎಂದು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಅದು ಅಲ್ಲಿಂದ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದರರ್ಥ o2 2 ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ , ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗೆ ನಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಎರಡು h ಜೊತೆಗೆ o22 ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಅಣುವಾಗಿರಬಹುದಾದ ಅಣು ಆದರೆ ಈ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧಕ್ಕಾಗಿ ಹಂಚಲಾದ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ನಡೆಯಬಹುದಾದ ಕಾಲ್ಪನಿಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ನಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸಿದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಜಾತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪೊವೆಲ್ಲಿಂಗ್ ಸ್ಕೇಲ್ ಅನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಈ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ 3.98 ಮತ್ತು ಮೇಲ್ಭಾಗದ ತುದಿಯಲ್ಲಿ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂಗತಿಯಾಗಿದೆ. ಆಫ್ 2
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು 3.44 ಮತ್ತು 3.98 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯು ಎಫ್ ಮೈನಸ್ನಲ್ಲಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಫ್ ಮೈನಸ್ ಯಾವಾಗಲೂ ಇರುತ್ತದೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಈ o ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 2 ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅದು 2 ಪ್ಲಸ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದೆ, ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಅಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಈ ಓಎ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕಡೆಗೆ ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ o ಎಬ ಟು ಪ್ಲೂ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಅಸಾಮಾನ್ಯವೇನಲ್ಲ , ಈ o 2 2 ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡಯಾಟಮಿಕ್ o2 ಅಣುವಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಚಿತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಓ2 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುವ ಜಾತಿಯನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು, ಅದು ನಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಸೂಪರ್ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೂಪರ್ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ಸೂಪರ್ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೂಪರ್ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ನಾವು ಪಡೆಯುವದನ್ನು ವರ್ಗಾಯಿಸುತ್ತವೆ ಅಲ್ಲಿಂದ ನಮ್ಮದು o2 2 ಮೈನಸ್ ಆಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ನಮ್ಮ o2 ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದರೆ, ಅಂದರೆ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್
ಆದ್ದರಿಂದ 2 ಜಾತಿಗಳಂತೆಯೇ ಅದು ಸಹ ಪಡೆಯಬಹುದು ಕೆಲವು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು o2 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ o2 ಪ್ಲಸ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಅಯಾನ್ ಅಯಾನು ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಸ್ವಲ್ಪ ಅಸ್ತಿತ್ವವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ o ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ o ಗಾಗಿ ಮಟ್ಟ ಮಾಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು 0 ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು cl ನಂತಹ ಫ್ಲೋರಿನ್ ನಂತಹ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜನೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಅಂಶವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸುವಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖವಾಗಿವೆ, ಹಾಗೆಯೇ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇತರ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಅಥವಾ ಇತರ ಅಂಶಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಈ ಪೌಲಿಂಗ್ ಮಾಪಕವನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ನಾವು ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಲಿನ್ ಸ್ಕೇಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಅನುಗುಣವಾದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ದೋಷವಿದೆ ಲೈನಸ್ ಲಿನಸ್ ಪೌಲಿಂಗ್ ಲಿನಸ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಬಂಧವು a ಮತ್ತು b ಮತ್ತು a ನಡುವೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಪ್ರಮಾಣದಿಂದ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ಅನುಗುಣವಾದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ನೀರಿನ ಅಣು ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಸಣ್ಣ ಪ್ರಮಾಣದ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಂಧದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ವೇಳೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಹೆಚ್ಚು ಅಲ್ಲ, ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿರುವಂತೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಈ ಸ್ವಭಾವ ಬಂಧವು ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಇರುವಾಗ ಮತ್ತು ಅದು ಬೇರೆ ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡದೇ ಇರುವಾಗ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೆಲವು ಬಾಹ್ಯ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸದಿದ್ದಲ್ಲಿ ಅವು ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಡೆಯುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಕೆಲವು a ನೀರಿನ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ, ಆಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಸ್ವಭಾವವು ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಧ್ರುವೇತರ ಸ್ವಭಾವವು ಇರುತ್ತದೆ ನಾಶವಾಯಿತು ಮತ್ತು ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಧ್ರುವೀಯ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಅಥವಾ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಈ h ಅನ್ನು h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಬಹುದು, ಇದು hcl ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವಾಗಿ ಈ h ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ವಿಶಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ hcl ನಾವು ಇದನ್ನು 1 ಮೈನಸ್ ಇದು 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೇಶನ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಅಸೈನ್‌ಮೆಂಟ್ ಎಂದು ನಿಗದಿಪಡಿಸಿದರೆ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅನಿಲ ಅಣುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅನಿಲ ಅಣುವು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಈ ಒಂದು ಉತ್ಕಟ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಏರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಈ hcl ಮೇಲೆ hcl ಇದ್ದರೆ a ಮತ್ತು ಅದು ನೀರಿನಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ cl ಯ ಅನುಗುಣವಾದ ತೆಗೆದುಹಾಕುವಿಕೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ hcl ಯುನಿಟ್‌ನಿಂದ ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ hcl ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ ಅನಿಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು hcl ನ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ hcl ಯ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವು cl ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು r ಆಗಿರುತ್ತದೆ h3o ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಶಿಷ್ಟ ಸ್ವಭಾವವು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವಾಗ ಈ hcl ಗಾಗಿ ಮೂಲತಃ ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಅಥವಾ ಸ್ವಲ್ಪ ಧ್ರುವೀಯ ಬಂಧವಾಗಿ ಹೊರಹೊಮ್ಮುತ್ತದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಿ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರಕಾರದ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್‌ನಂತೆ ವಿಭಜನೆಯಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದರಿಂದ ಹೋದರೆ ಈ ವಸ್ತುವಿನ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ವ್ಯತ್ಯಾಸದಂತೆಯೇ ಇತರಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಶೂನ್ಯದಿಂದ 0.5 ರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಬೀಳುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಾವು ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು 0.6 ರಿಂದ 1.9 ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಧ್ರುವೀಯ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ 2 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಸಿ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇರುವ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ನಿಯೋಜನೆಯನ್ನು na ಎಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ na ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು cl ಎಂದು cl ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕಾರದ ಬಂಧದ ಪ್ರಕಾರದ ಅವಲಂಬನೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎರಡು ನಿಯತಾಂಕಗಳಿಂದ ನಿಯಂತ್ರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ ಮತ್ತು ಸರಾಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ನಿಯತಾಂಕಗಳು ನಿಯಂತ್ರಿಸುವ ನಿಯತಾಂಕಗಳಾಗಿದ್ದರೆ , ಈ ಅಣುಗಳ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು. nacl ನಲ್ಲಿ ಬಂಧಿತ ಪರಮಾಣುಗಳ ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳು ನಿಯಂತ್ರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪಾತ್ರವು ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪಾತ್ರವು ಲೋಹೀಯ ಸರಿಪಡಿಸುವಿಕೆಯಾಗಿದೆ , ಅಂದರೆ ನಾವು ಇವೆರಡನ್ನೂ ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸೋಡಿಯಂನ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಲೋಹೀಯ ಸೋಡಿಯಂ ಕೂಡ ಇದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿಲ್ಲ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ cl2 ಅಥವಾ h2 ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣು ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅಣುವಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯದ್ದಲ್ಲ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹೀಯ ಪಾತ್ರವು ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳಿಂದ ನಿಯಂತ್ರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಇವುಗಳ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯ ಚಿತ್ರದ ಸಹಾಯ ಮತ್ತು ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ

ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ರಮಿಸದ ಅಣು ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವಿನ ಅಂತರವು ಬ್ಯಾಂಡ್ ಅಂತರವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಬ್ಯಾಂಡ್ ಅಂತರವು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ಲೋಹೀಯ ಪಾತ್ರವನ್ನು ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಬ್ಯಾಂಡ್‌ಗಳಿಗೆ ವಹನ ಬ್ಯಾಂಡ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಬ್ಯಾಂಡ್‌ಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅವಲಂಬನೆಯ ಸ್ವರೂಪವು ಬಾಂಡ್ ಪ್ರಕಾರದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ತರ್ಕಬದ್ಧಗೊಳಿಸುವುದನ್ನು ಅನುಮತಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಅನುಮತಿಸಿದಾಗ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಬಂಧಗಳು ಮೂಲತಃ ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ . ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ತ್ರಿಕೋನವು ಟರ್ನಾರ್ ಆಗಿದೆ y ಕಥಾವಸ್ತು ಮತ್ತು ಈ ತ್ರಿಕೋನವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೆಲವು ಬೈನರಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನಂತಹ ತ್ರಯಾತ್ಮಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಮತ್ತು ಸರಾಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಗಳು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ f2 h2 ಮತ್ತು cl2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನಮಗೆ ನಿರ್ದೇಶಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯಲ್ಲಿನ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಗಳ ಮೇಲಿನ ಡೆಲ್ಟಾ ಮೌಲ್ಯಗಳು 0 ಆದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸರಾಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯು 2.5 ರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ f2 ಮತ್ತು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ. ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸ್ವಭಾವಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸ್ವಭಾವವು ನಮ್ಮ o2 ಅಣುವಿಗೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ br2 ಅಣುವಿಗೆ ಸಹ ಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೇಖೆಯ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಹೋದರೆ ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ 2 ನಂತಹ ಈ ಜಾತಿಗಳು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಇತರ ಬೈನರಿ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಸಹ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ನಡುವೆ ನೀರು ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದರ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀರಿನ ಅಣು ಆದರೆ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಕೆಲವು ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಇದೆ ಮತ್ತು ಆ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಇದನ್ನು ತರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಸರಾಸರಿ ಮೌಲ್ಯವು 2.2 ಅಥವಾ 2 ರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿದೆ. 2 ರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯು ಆದರೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಚಾರ್ಜ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕೋವೆಲೆಂಟ್‌ನಿಂದ ಅಯಾನಿಕ್ ಬದಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ನಾವು ಎಫ್ 2 ನಿಂದ ಸಿಸಿಯಮ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಈ ಅಣುಗಳ ಸ್ವರೂಪವು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೀಸಿಯಮ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ನಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಎಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಇತರ ಅಂಶಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಚಲಿಸುತ್ತೇವೆ. ಇನ್ನೊಂದು ಕಡೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸದಿಂದ ಇದನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸುವುದು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಯಾವಾಗಲೂ ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಲ್ಲ ನಾವು ಈ brf ಮತ್ತು clf ನಂತಹ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಪಡೆದರೆ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಎಂದರೆ ನಮ್ಮ clf ಮತ್ತು ಒಂದು br cl
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅಥವಾ ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಹೆಚ್‌ಬಿಆರ್‌ಗೆ 1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು 1 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು 1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಿಎಲ್‌ಎಫ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಗುತ್ತದೆ 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುವುದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಅಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಇಂಟರ್ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ, ಈ ಇಂಟರ್ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ನಿಯೋಜನೆಯನ್ನು ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಬಿಆರ್‌ಸಿಎಲ್‌ಗೆ ಹಾಗೆಯೇ ಬಿಯರ್ ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಿಎಲ್ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ನಿಯೋಜನೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಡೆಲ್ಟಾ ವ್ಯಾ ಅನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸಲು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಲ್ಯೂಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಂತರ ಲೋಹೀಯ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಟರ್ ಮೆಟಾಲಿಕ್ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಲೋಹದ ವಿಷಯದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯನ್ನು ಕಾಣುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ವಹನ ಬ್ಯಾಂಡ್ ಮತ್ತು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಬ್ಯಾಂಡ್‌ಗಾಗಿ ನಾವು ನೋಡುವ ವಿವಿಧ ಬ್ಯಾಂಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸ್ಥಳೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ o2 ಅಣುವಿನ ರಚನೆಗೆ ನೀರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ o2 ಅಣುವು ನಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೀರು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಮೂಲಕ ಈ o2 ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಪಡೆದರೆ ನಾವು ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸುವ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದು ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಇರಬೇಕು h ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ h ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನಿಂದ ಸ್ವತಃ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಸೇವಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ o2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು ನೀರಿನ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದೂ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೀರಿನ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಾವು ಈ o2 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ , ಅಂದರೆ ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ o2 ಉತ್ಪಾದನೆ ಆದರೆ ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯು ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತದ ಸಮಾನತೆಯನ್ನು co2 ಅಣುವಿನಿಂದ ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ co2 ಅಣುವು ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ನೋಡುವ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಫೋಟೋ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಎರಡು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸಸ್ಯಗಳು ಒದಗಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪಿ ಕೀಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಮಗೆ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ದ್ಯುತಿಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ವಾತಾವರಣಕ್ಕೆ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತವೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಿಡುಗಡೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುವ ದ್ಯುತಿವ್ಯವಸ್ಥೆ 2 ಅಥವಾ ps2 ಗಾಗಿ ನಮ್ಮ ಉಳಿವಿಗಾಗಿ ಮೂಲಭೂತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಪ್ರಕೃತಿಯು ನಮಗೆ ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಇತರ ವಸ್ತುವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ. ಇತರ ವಸ್ತುವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೈಸರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದು ಇತರ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಅಥವಾ ಇತರ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಆ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಸ್ವತಃ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸ್ವತಃ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಪಡೆದರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಹ ಗುಣಲಕ್ಷಣವಾಗಿ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಪಡೆದರೆ ಅದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ mno4 ಮೈನಸ್ ನಂತಹ ಜಾತಿಗಳು ಅಂದರೆ ಇದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್‌ನಿಂದ ಪಡೆದ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದೆ ಅದು k mno4 ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ಲೋಹೀಯ ಜಾತಿಗಳು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಲೋಹದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸಬಹುದು. mn ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಇದೆ ಮತ್ತು ಅದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಕಬ್ಬಿಣದ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಂತರ ನಾವು ರುಥೇನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ನಂತರ ನಾವು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕ್ರೋ 3 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ನಿಯೋಜಿಸಿದರೆ ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು o2 ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನಿಗದಿಪಡಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಕೂಡ 8 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ 0 ಅಥವಾ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ 0 ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ತಲುಪುವುದನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸುಲಭವಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿರುವ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿರುವ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಮ್ಮನ್ನು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಶೂನ್ಯದಿಂದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಕೊಂಡೊಯ್ಯುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಅತ್ಯಧಿಕವಾಗಿದೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಸಂಭವನೀಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಆಸ್ಮಿಯಂನ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಭವನೀಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಂನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಮೀರಿ ಹೋಗಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮಾಡಬಹುದು ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಉತ್ತಮ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸ್ವತಃ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವ ವಿಷಯಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯು ನಿಮ್ಮ o2 ನಿಮ್ಮ f2 ನಿಮ್ಮ cl2 ಮತ್ತು br2 ಅನ್ನು ಮೌಲ್ಯೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಇವುಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ o2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು ಅದು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು, ಅದು ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಒಡೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಸಹ ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯು ಇದು ಸುಲಭವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಉತ್ತಮ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಈ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಇವೆಲ್ಲವೂ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮೂಲತಃ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ಅಥವಾ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಎಡಭಾಗದ ಕೆಳಗಿನ ಭಾಗದಿಂದ ನೋಡುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ. ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸತು ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು

ಸುಲಭವಾಗಿ ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೆಲವು ಲೋಹಗಳು ಇವು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹಿಂಸಾತ್ಮಕವಾದ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಹಿಂಸಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ಈ ನೀರಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಸುಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕಣ್ಣುಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ. ಇತರ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸತುವು ಮತ್ತು ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಸತು ಅಥವಾ ಸತುವು ಅಥವಾ ಸತುದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಅದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೇರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ . ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಈ ಅಯೋಡಿನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಘನವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅಯೋಡಿನ್ ಕಪ್ಪು ಕಣಗಳು ಅಯೋಡಿನ್ ಘನ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸತು ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ನಡುವಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸತುವು ರಿಡಕ್ಟಂಟ್ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹರಿವು ಸತುದಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್‌ಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೇರವಾಗಿ ನಾವು ಬಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪಿಗೆ ಹೋಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸತುವು ಮತ್ತು ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸತುವಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ವೇಲೆನ್ಸಿಂಗ್ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪಿನ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಎರಡು ಉಪ್ಪು ನೇರವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸತುವು ಪುಡಿಯನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಎಥೆನಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಇವುಗಳ ಪರಿಹಾರ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಕರಗಿಸಬೇಕಾದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಎಕ್ಸೋಥರ್ಮಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಕ್ಸೋಥರ್ಮಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸತು ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಮೂಲಕ ಶಾಖವನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಥೆನಾಲ್ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಇರುತ್ತದೆ ಪರಿಹಾರ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥೆನಾಲ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತು ಮತ್ತು ನಾವು ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಗೆ ಹೋದರೆ ಈ ಎಥೆನಾಲ್ ದ್ರಾವಣವು ಕೆಲವು ಬಿಳಿ ಪುಡಿಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸತು ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್‌ನ ನೇರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ರೆಡಾಕ್ಸ್‌ಗೆ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಪುಡಿ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆಯೇ ಅದು ಸತು ಗ್ರ್ಯಾನ್ಯೂಲ್ ಅಥವಾ ಸತು ರಾಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ nt ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶಗಳು ಬ್ಯಾಟರಿಯಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಏಕೆಂದರೆ ಸತುವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅಂದರೆ ಅದು ನಮಗೆ ಉಚಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ಲೋಹೀಯವನ್ನು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ಎದುರಿಸುತ್ತವೆ , ಅದು ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ನಂತರ ಮಾತನಾಡುತ್ತದೆ. ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಬಳಸುವ ಸೋಡಿಯಂ ಬೋರೋಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ನಂತಹ ಕಾರಕಗಳು ಮೂಲತಃ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುವ h ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಯಾನು ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ವರ್ಗಾಯಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಜಾತಿಗಳು ಸಹ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಳು ಸಹ ಉತ್ತಮ ರಿಡಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೈಗಾರಿಕಾವಾಗಿ ಪ್ರಮುಖವಾದ ಕೆಲವು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಯಾವಾಗಲೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅನಿಲವು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅನಿಲವು ಕಡಿತ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅಗತ್ಯವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಅನಿಲವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ವೇಗವರ್ಧಕವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿರುವ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈ h2 ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವು hh ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಮತ್ತು ನಿಕಲ್ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈ h2 ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವುದು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಕ್ರಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಕಡಿತವೇ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡಿತವೇ ಎಂಬುದನ್ನು ವರ್ಗಾಯಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ತುಕ್ಕುಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ , ಅಂದರೆ ತುಕ್ಕು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ನಿಮ್ಮ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪೈಪ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಸತುವು ಎಲ್ಲೋ ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಲೋಹೀಯ ಸತುವು ಇರುವುದರಿಂದ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ತುಕ್ಕು ಹಿಡಿಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸತು ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ. ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಪರಿಸರದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಸತುವಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಅವನತಿ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಲೋಹವು ಅನುಗುಣವಾದ ರಾಕ್ ಸ್ಟ್ರಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ತುಕ್ಕುಗೆ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ತೇವಾಂಶದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪರಿಸರಕ್ಕೆ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕೋಶವು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ fe2o3 ರಚನೆಗೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಕೆಮಿಕಲ್ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತುಕ್ಕು ನಾವು ನೋಡುವ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ಲೋಹವನ್ನು ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಂತಹ ಹೆಚ್ಚು ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಸ್ಥಿರ ರೂಪಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಅದಿರು ಅಥವಾ ಖನಿಜಗಳು ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಸಲ್ಫೈಡ್‌ಗಳು ಸಹ ಸಹಾಯ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಪರಿಸರದಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಈ ವಸ್ತುಗಳ ಕ್ರಮೇಣ ನಾಶಕ್ಕೆ ನೀರು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ನಮಗೆ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು