ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭೋದಯ ಇಂದು ನಾವು ಡಿ ಮತ್ತು ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಅಧ್ಯಾಯವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಆ ಸ್ಥಾನಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಈ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಇನ್ನೊಂದು ಹೆಸರು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ಪರಿವರ್ತನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಪರಿವರ್ತನಾ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅವು ಗುಂಪು 3 ರಿಂದ ಗುಂಪು 11 ಕ್ಕೆ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಎಡಭಾಗದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಗುಂಪು 1 ಅನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಗುಂಪು 2 ಅಂಶಗಳು ಇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಗುಂಪು 3 ಮತ್ತು ಗುಂಪು 11 ರವರೆಗಿನ ಗುಂಪುಗಳು ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಅವು d ಕೋಶದಲ್ಲಿನ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯಿಂದ ಇದ್ದರೆ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು d ಬ್ಲಾಕ್‌ನ ಅಂಶಗಳಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ . ಗುಂಪು 11 ಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪು 12 ರ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ಯಾರನ್ನಾದರೂ ಕೇಳಿದರೆ ಗುಂಪು 12 ಅಂಶಗಳು ಈ ಗುಂಪಿನ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡಿ 12 ಅಂಶಗಳನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಕೆಲವು ನಾವು ಸತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಮೀ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ercury
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಪ್ರಶ್ನೆ ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ಬರುತ್ತದೆ, ನಾವು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಗುಂಪು 12 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕೇ ಅಥವಾ ಬೇಡವೇ ಎಂದು ನಂತರ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು, ಪರಿವರ್ತನೆಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಅವುಗಳ ಸ್ಥಾನದಿಂದಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆ ಏನು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ನಡುವೆ ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸುವ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ s ಬ್ಲಾಕ್ ಮತ್ತು p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಸ್ಥಾನವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ನಡುವೆ ನಾವು s ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳ ಸ್ಥಾನೀಕರಣ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಾನವು s ನಿಂದ p ಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು s ಆಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು p ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಮೂಲತಃ ಚಲಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಈ ಅಂಶಗಳ ಮೂಲಕ s ನಿಂದ p ಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಏಕೆ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಸಹ ಪರಿವರ್ತನೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು s ನಿಂದ p ಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ pr ಅನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುವ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಆಸ್ತಿ ಏನು ಕಾರ್ಯಾಚರಣೆಗಳು s ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳ ಲೋಹೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವ ಮೊದಲ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂನಂತಹ ಏಸ್ ಮತ್ತು p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಲೋಹೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹೀಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಚಲಿಸಿದಾಗ ಅವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹೀಯ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳಿಂದ ಚಲಿಸಿದರೆ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು s ಬ್ಲಾಕ್‌ನಂತೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ನಾವು s ನಿಂದ ಇವುಗಳಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಂತೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳು p ಬ್ಲಾಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಂಶಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಈ p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ . ಈ ಪಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಂದ ಕೆಲವು ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಕೊನೆಯ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅವರು ವಿಲ್ l ಈ p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಕೆಲವು ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಅಕ್ಷರಗಳನ್ನು ಸಹ ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ s ಬ್ಲಾಕ್ ಆಸ್ತಿಯು ಸಹ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ p ಬ್ಲಾಕ್ನ ಅಂಶಗಳಂತಹ ಕೆಲವು p ಬ್ಲಾಕ್ ಆಸ್ತಿಯು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸರಣಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಪಾತ್ರವನ್ನು ನೀಡುವ ಜವಾಬ್ದಾರಿಯೂ ಇರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಈಗ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಅಂದರೆ ಇವುಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಮೂಲವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು s ಬ್ಲಾಕ್ ಮತ್ತು pl ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಬ್ಲಾಕ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಂತಿಮ ಅಥವಾ ಹೊರಗಿನ ಕೋಶದ ಮೇಲೆ ಸೇರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಂತಿಮ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಂತಿಮ ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು s ತುಂಬಿದೆ ಮತ್ತು p ತುಂಬಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಾಗ ಕೋಶವು ವಿಸ್ತರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ d ಮಟ್ಟವು ವಿಫಲವಾಗಿದೆ d ಕೋಶವು ವಿಫಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 8 ರಿಂದ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಲೋಹಗಳ ಅನೇಕ ಭೌತಿಕ ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೀವು ಲೋಹಗಳೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳು ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹಗಳು ತಾಮ್ರದಂತಹ ನಿಕಲ್‌ನಂತಹ ಈ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಈ ಲೋಹಗಳು ಯಾವುವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿರುವ ಕೆಲವು ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿಯಾದ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಅವು ಈ ಎರಡೂ ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ಉತ್ತಮ ವಾಹಕಗಳಾಗಿವೆ ಅಂದರೆ ಅವು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಶಾಖಕ್ಕೆ ಉತ್ತಮ ವಾಹಕಗಳಾಗಿವೆ ನಂತರ ಅವುಗಳು ಲೋಹೀಯ ಸಮೂಹಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಗಟ್ಟಿಯಾಗಿ ಮತ್ತು ಬಲವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣದಂತಹ ಕೆಲವು ಲೋಹಗಳ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ನಡವಳಿಕೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನೀವು ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶವಾಗಿ ಈ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ. ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶವು ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿಗೆ

ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಸುಧಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅವು ಡಕ್ಟೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ವೆರ್ y ಅವರ ಭೌತಿಕ ಆಸ್ತಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ, ಅವು ಇತರ ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಮಿಶ್ರಲೋಹ ಮಿಶ್ರಲೋಹಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳ ಗುಂಪು ನಾವು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಅಲ್ಲಿ ಇರುವ ಮತ್ತು ಹೊಂದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ. ನಾವು d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಆ d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂರಚನೆಯು ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳ ಈ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದೇ ಎಂದು d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಇದು d ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೇ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಇಲ್ಲಿಂದ ನೋಡುತ್ತದೆ. ಈ ಅಧ್ಯಾಯದ ಕೊನೆಯ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೊದಲು ಆ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಈ ಡಿ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹವು ಅದರ ಪರಮಾಣು ಭಾಗಶಃ ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದು ಅಂಶವಾಗಿದೆ. ತುಂಬಿದ d ಉಪ ಕೋಶ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ d ಉಪ ಕೋಶದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಪೂರ್ಣ d ಉಪ ಕೋಶದೊಂದಿಗೆ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹುಟ್ಟಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಡಿ ಉಪ ಕೋಶವನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿರುವ ಮೀ ಕ್ಯಾಟಯಾನ್‌ಗಳು ನಂತರ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಂಶವನ್ನು ನಾವು ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡಿ ಕೋಶ ಅಥವಾ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದ d ಕಕ್ಷೆಗಳು ಅಥವಾ d ಕೋಶವು ಅದರ ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅದರ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯ ಸಂರಚನೆಯು ನಮಗೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ತುಂಬಿದ d ಕೋಶ ಅಥವಾ ಅದರ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನೀಡಬೇಕು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಾಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಯಾವಾಗ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಾರೆ, ಅದು ಒಂದು ಶಾಶ್ವತ ಅಥವಾ ಸುಲಭವಾಗಿ ಪ್ರವೇಶಿಸಬಹುದಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಅದು ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದ d ಕೋಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಾ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ನೀವು ಸಂಕ್ರಮಣ ಅಂಶವಾಗಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಂಶದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಾ ಎಂಬುದನ್ನು ವಿವರಿಸಿ, ಅಂದರೆ ಆರಂಭಿಕ ದಿನಗಳಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಭ್ಯಾಸ ನಮ್ಮ ಶಾಲಾ ಶಿಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣವು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಫೆರಸ್ ಅಯಾನು ಎಂದು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಇನ್ನೊಂದು ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಯಾವುದೇ ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅರ್ಥವೇ ಇದು ಫೆರಸ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಅಥವಾ ಫೆರಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ನಾವು ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದ d ಮಟ್ಟ ಅಥವಾ d ಕೋಶ ಅಥವಾ d ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದು ನಮ್ಮ ಈ fe 2 ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ fe 3 ಜೊತೆಗೆ ಇವೆರಡನ್ನೂ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದೇ ಎಂದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತದೆ ಪಡೆದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳೆಲ್ಲವೂ ಸಂಕ್ರಮಣ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ ಸಂಕ್ರಮಣ ಅಂಶ ಅಯಾನುಗಳು ಕಬ್ಬಿಣದಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದಾಗಿದೆ ಅದು ಫೆ ಸೊನ್ನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್‌ಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದ್ದೇವೆ. ಈಗ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ನಂತರದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು ಅನುಸರಿಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಇಲ್ಲಿ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಮತ್ತು ಪೊಸಿಯ ಸ್ಥಾನ ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಅನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅಥವಾ ಕೋಶದಲ್ಲಿನ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯು ಡಿ ಅಥವಾ ಎಫ್ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆಯೇ ಮತ್ತು ಈ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಮತ್ತೆ ಕೆಲವು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ. ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಆದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ d ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು f ಕೋಶದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ f ಕೋಶದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಂಶಗಳ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು. ಪರಿವರ್ತನಾ ಅಂಶಗಳು ಏಕೆಂದರೆ d ನಂತರ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಅಂತಿಮ ಕೋಶವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಈ ಮೂರು d ಮಟ್ಟಕ್ಕಿಂತ ಕೆಳಗಿನ ಅಂತಿಮ ಕೋಶವಾಗಿದೆ ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆ ಲೋಹಗಳು ಅಥವಾ ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಒಂದು ಭಾಗವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಮತ್ತು ಆ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಎಂದರೆ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ 20 ಮತ್ತು ರಿ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತದೆ ght ಕೈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪೂರ್ವ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವಧಿ ಮೂರು ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಅವಧಿ ಒಂದು ಅವಧಿ ಎರಡು ಮತ್ತು ಅವಧಿ ಮೂರು ನಂತರ ನಾವು ಅವಧಿ 3 ಅನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಅನುಗುಣವಾದ d ಕೋಶವು ಬರುವ ಸಾಧ್ಯತೆ ಮಾತ್ರ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ನಂತರ ಮೂಲ ಅಂಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದು ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಟೈಟಾನಿಯಂ ವನಾಡಿಯಮ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ನಿಕಲ್ ತಾಮ್ರ ಮತ್ತು ಸತುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಅಂದರೆ ಸತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಪಾದರಸವನ್ನು ಈ ಪಟ್ಟಿಯಿಂದ ಹೊರಗಿಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವು ಗುಂಪು 12 ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿದ ಡಿ ಕೋಶವನ್ನು ಅದರ ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸತು ಅಥವಾ ಸತುವು ಅದರ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸತುವು 2 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವಧಿ 4 ಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂನಿಂದ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಯಾವುದು, ಇವುಗಳು 3d ಮಟ್ಟವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮೂರು d ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ 3d ಬ್ಲಾಕ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್‌ನಿಂದ ತಾಮ್ರದವರೆಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಅಂಶಗಳು ನಾವು ಮುಂದಿನ ಅವಧಿ 5 ಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ನಾವು ಹೃತ್ಕರ್ಣದಿಂದ ಜಿರ್ಕೋನಿಯಮ್ ನಿಯೋಬಿಯಂನಿಂದ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಬೆಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್‌ಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಅವಧಿ 6 ನಿಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು 57 ರಿಂದ 71 ರವರೆಗೆ ಇವುಗಳು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಂತೆ ಇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಇವುಗಳು ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ನಂತರ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಆಗ ಮಾತ್ರ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಡಿ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಹಾಫ್ನಿಯಮ್ ನಂತರ ಟ್ಯಾಂಟಲಮ್ ನಂತರ ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಚಿನ್ನಕ್ಕೆ ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಎದುರಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗ್ರೂಪ್ ಅಂದರೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂನಿಂದ ಗೋಲ್ಡ್ 79 ರವರೆಗೆ ನಾವು ಗುಂಪು ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಗುಂಪಿನ ಸಾಮ್ಯತೆ ಕೂಡ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ತ್ರಿಕೋನ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಏಳು ಅವಧಿಗೆ ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಅಂಶಗಳಲ್ಲ, ಕೆಲವು ಕೃತಕವಾಗಿ ಮಾತ್ರ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಲ್ಲಿ ಅಂಶಗಳು ಸಂಗ್ರಹಗೊಂಡಿವೆ ಮತ್ತು ದಿನದಿಂದ ದಿನಕ್ಕೆ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಹಂತಗಳನ್ನು ತುಂಬುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈಗಾಗಲೇ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಹಂತಗಳನ್ನು ಈ 111 ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಯವರೆಗೆ ತುಂಬಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಟಿ ಈ ಮೂರು ಅವಧಿಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಾಲ್ಕು ಅವಧಿಯ ಐದು ಮತ್ತು ಅವಧಿ ಆರು ಈ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದವು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ನಾವು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಮೂರು ಡಿ ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ 3 ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂನಿಂದ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ನಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂಗೆ ವೆನಾಡಿಯಮ್ನಿಂದ ನಿಕಲ್ನಿಂದ ತಾಮ್ರದಿಂದ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸುತ್ತೇವೆ, ಹಾಗೆಯೇ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅವಧಿ 4 ರಿಂದ ಅವಧಿ 5 ರಿಂದ ಅವಧಿ 6 ರವರೆಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು 3ಡಿಯಿಂದ 4ಡಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ 5d ಅಂಶಗಳಿಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪಿನ ಕೆಳಗೆ ಅಂದರೆ ಗುಂಪು ನಾಲ್ಕು ಅಂಶಗಳ ಗುಂಪು ಐದು ಅಂಶಗಳು ಗುಂಪು ಆರು ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಗುಂಪು ಏಳು ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಗುಂಪು ಎಂಟು ಅಂಶಗಳ ಗುಂಪಿನ ಕೆಳಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಗುಂಪುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅಂತಿಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯು ಅದೇ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ ನಮ್ಮ ನಿಕಲ್‌ನ ಗುಂಪು 10 ಅಂಶ ಮತ್ತು 3d ಮತ್ತು 4d ಇದು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 5d ಗಾಗಿ ಅದು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪ್ರಾರಂಭ ಲೋಹೀಯ ಭಾಗದ ಅನುಗುಣವಾದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರ ಮತ್ತು ಲೋಹೀಯ ಭಾಗ ಅಥವಾ ಮಿಶ್ರಲೋಹದ ರಚನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರುವುದರಿಂದ ಆದರೆ ನಾವು ಆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎರಡು ಸ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ s ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮೊದಲು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಉಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ni 2 ಪ್ಲಸ್,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ni 2 ಪ್ಲಸ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ d ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿನ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂರಚನೆಯು 3d ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆ ನಂತರ 4d ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ನಂತರ 5 d ಉಪಸಂಖ್ಯೆಯಂತೆಯೇ ಕಬ್ಬಿಣದ ರುಥೇನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಂನಿಂದ ಈ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿಷಯ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದಿಂದ ರುಥೇನಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಆಸ್ಮಿಯಮ್‌ಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಮತ್ತು ಡೀಸೆಲ್‌ನ ಗಾತ್ರ ಅಥವಾ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಗಾತ್ರವು ಅಗಾಧವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಗಳು ಸಹ ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ ಓ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ 21 ಅಥವಾ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ 78 ರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಏನಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು, ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ 0 ಗಾಗಿ ಅಂತಿಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಎಷ್ಟು ಬೇಗನೆ ಬರೆಯಬಹುದು 4s2 3d1 ಅಂದರೆ ಮೊದಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ 3d ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದರರ್ಥ ನಾವು ಆಕ್ರಮಿಸದ 3d ಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ ಆ ವರ್ಗದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾಲ್ಕು s2 3d2

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಗುಂಪು 3 ರಿಂದ ಗುಂಪು 11 ರವರೆಗೆ ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಾವು d1 d2 d3 d4 d5 d6 d7 d8 ಮತ್ತು d9 ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸುವ ಅಥವಾ ಇರಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಅದರ ಸ್ಥಾನೀಕರಣದ ಮೂಲಕವೂ ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ದೀರ್ಘ ರೂಪದಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಬಣ್ಣ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವು ಇವುಗಳು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಸ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ಜಡವಾಗಿರುವ ಅಹ್ ಗುಂಪು ಕೂಡ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಚಲಿಸುವಾಗ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿರುವ 10 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹಾಗೆಯೇ ನಾವು ಎಫ್ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ 14 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸರಣಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಸೀರಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಲುಟೇಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದೇ ರೀತಿ ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ನಂತರ ಯಾವುದೇ ಅಂಶವಿದೆ ಅಂದರೆ 14 ಅಂಶಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ 5f ಮಟ್ಟದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯಿಂದಾಗಿ ಅಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡನ್ನು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಆಕ್ಟಿನೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಗುಂಪುಗಳು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬರುತ್ತವೆ ಅದಕ್ಕೂ ಮೊದಲು ನಾವು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಮುಗಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತೇವೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ಮೊದಲ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸರಣಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮಗೆ ತುಂಬಾ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಖನಿಜಗಳು ಮತ್ತು ಅದಿರುಗಳಂತೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮೃದ್ಧಿಗಳು ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿನ ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಜೈವಿಕ ರೂಪದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ. ಏಕೆಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣವು ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿಯೂ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಂತಹ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಖನಿಜೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ಖನಿಜೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸಲು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ, ಅದೇ

Prutor@IITK

ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದ ಇತರ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಜೈವಿಕ ಖನಿಜೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ನಂತಹ ವಸ್ತುಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಶೇಖರಿಸಿಡಲು ಜೈವಿಕ ಖನಿಜೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದವುಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಪರಿವರ್ತನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ವಿವಿಧ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ. ಅಂಶಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಗುಲಾಬಿ ಅಂಶಕ್ಕೆ ನಾವು ಭಾಗಶಃ d ಮಟ್ಟಗಳು ಮತ್ತು f ಅನ್ನು ತುಂಬಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಕ್ಟಿನೈಡ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ನಾವು ಭಾಗಶಃ ತುಂಬಿದ ಎಫ್ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹಗಳ ಅವಧಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಆ ಲೋಹಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ಈಗ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಲೋಹಗಳನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ . ಈ ಲೋಹಗಳ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೇಗೆ ಸಂಗ್ರಹಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣವು ಲೋಹೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಗುರು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೊಳೆ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಬೀಜ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಕಬ್ಬಿಣದ ಬಳಕೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿರುವುದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಅಯಾನುಗಳು ಫೀ 2 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಫೆ 3 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ನಮ್ಮ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಆಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಕಾಳಜಿ ಇವುಗಳು ಲೋಹಗಳಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣವೆಂದರೆ ನಾವು ಇವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕೆಲವರು ಕೆಲವು ಗೂ ಹೊಂದಿರುವಂತೆ ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೊಳೆಯು ಕಬ್ಬಿಣದ ಬೀಜದಂತೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯಗಳು ಯಾವವುಗಳು ಪರಿಹಾರದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆಯೇ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಕೆಲವು ಈ ಅಂಶಗಳು ಮಿಶ್ರಲೋಹ ರಚನೆಗೆ ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿವರಗಳಿಗೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ಕಬ್ಬಿಣವು ಅದಿರು ಮತ್ತು ಖನಿಜಗಳಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಸಹ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಕೆಲವು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಇದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಎಲ್ಲಾ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಧಾತುರೂಪದ ಕಬ್ಬಿಣ ಅಥವಾ ಲೋಹೀಯ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಡ್ಸ್‌ಗಳಿಂದ ಹೇಗೆ ಮರುಪಡೆಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರಿಸರವು ನಮಗಾಗಿ ಮಾಡುವ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಭೂಮಿಯು ನಮಗಾಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸುವುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಚೇತರಿಸಿಕೊಂಡಾಗ ಚೇತರಿಕೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಬ್ಬಿಣದ ze ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ರೋ ಆದರೆ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕಬ್ಬಿಣವು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಎಂದು ಊಹಿಸಿ ನಿಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿಯನ್ನು ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಧೂಳಿನ ಕಣದ ವಸ್ತುವಾಗಿ ಈ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿಯು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅವಧಿಗೆ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಮಾತ್ರ ನಾಲ್ಕು ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹವು ಮೊದಲನೆಯದು ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಲೋಹೀಯ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ ಇದೆ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಪೆಟ್ರಿ ಭಕ್ಷ್ಯದ ಮೇಲೆ ಹಾಕಿದರೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂನ ಲೋಹೀಯ ರೂಪವು ಈ ರೀತಿಯಂತೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಕೂಡ ಕಣಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಅದಿರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಟೈಟಾನಿಯಂಗೆ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ tio2 ವಿಶಿಷ್ಟ ಅದಿರು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿಂದ ನಾವು ಹೋಗಬೇಕಾಗಿದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯು tio2 ನಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆ ವಸ್ತುವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಣಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಟೈಟಾನಿಯಂ

ಆದ್ದರಿಂದ t ಟೋಪಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ನಮಗೆ ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಹೊಳಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದೆಲ್ಲವೂ ಒಂದು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ವನಾಡಿಯಂಗೆ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ವನಾಡಿಯಮ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ನಮಗೆ ಈ ವಸ್ತುಗಳ ಬಣ್ಣವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹಾಕಿದರೆ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಎಷ್ಟು ಚೆನ್ನಾಗಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳ ಸ್ವರೂಪದಿಂದ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಇವುಗಳ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳ ಲೋಹೀಯ ಸಮೂಹವು ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂ ಇದು ಟೈಟಾನಿಯಂ ಮತ್ತು ಅದು ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ತಕ್ಷಣ ಗುರುತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಹ್ ಘಟಕಗಳ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ವಭಾವವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಣಗಳು ಈ ಕಣಗಳ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಕಣಗಳಾಗಿರಿಸುತ್ತದೆ. ಇವುಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪುಡಿ ಅಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂನಂತೆಯೇ ಅನುಗುಣವಾದ ಪುಡಿಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾವು ಇತರ ಕೆಲವು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಹೋಗಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ. ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಪುಡಿಯಂತೆಯೇ ಇದು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಪುಡಿಯನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಪುಡಿಯ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಲೋಹೀಯ ಕ್ಲಸ್ಟರ್ ಪ್ರಕಾರದ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪುಡಿ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದೆ ನಂತರ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅದಿರು ಭಾರತದಲ್ಲಿ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇರಳವಾಗಿರುವ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೈರೋಲಿಸಿಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದುವಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಶ್ರೀಮಂತವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಗಣಿಗಾರಿಕೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲತಃ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್‌ಗಾಗಿ ಗಣಿಗಾರಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅದಿರು ಮತ್ತು ಉದ್ಯಮವನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಲೋಹಶಾಸ್ತ್ರೀಯ ಉದ್ಯಮವು ಹೊರಹೊಮ್ಮುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್‌ಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಬಳಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಲೋಹದಂತೆ ಅವು ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಬಹುದೆಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಆಮ್ಲದಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ನೇರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲೋಹವು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಆ ಕಬ್ಬಿಣದಂತಹ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೆಟ್ರಿ ಭಕ್ಷ್ಯದಿಂದ ಈ ಪುಡಿಯನ್ನು ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನಾವು ಏನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆಮ್ಲವು ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿಕಸನವು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಮಟೈಟ್ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟೈಟ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ನಂತಹ ಅದಿರುಗಳಿಂದ ಗುರುತಿಸಬಹುದಾದ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿ ಕೂಡ ನಮ್ಮ ವನಾಡಿಯಮ್ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೊಂದಿದೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಹೊಳಪು ಕೂಡ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಗ್ಲೋಬ್ಯುಲ್ಗಳು ಸ್ಯೆನ್ ನೋಟವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಸಯಾನ್ ಗೋಚರಿಸುವಿಕೆಯು ಇದು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಿಕಲ್ ನಿಕಲ್ ಸಹ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕರಗಿದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶಕ್ಕೆ ಇಳಿದಾಗ ಅವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ವಿಶಿಷ್ಟ ರೂಪ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹೀಯ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದೇ ತಾಮ್ರ,
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಮ್ರವು ಕೊನೆಯ ತುಂಡುಗಳು, ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಎಂಟು ಜೊತೆಗೆ ಒಂಬತ್ತು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ನಾವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ತಲುಪಿದ್ದೇವೆ. [_] ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು 3d 10 ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸತು ಗ್ರ್ಯಾನ್ಯೂಲ್‌ಗಳು ಜಿಂಗ್ ಪೌಡರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅಗತ್ಯವಿರುವಂತೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಸತುವು ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಂಶ ಏಕೆಂದರೆ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಸೆ ಎರಡು ಮೂರು ಡಿ ಹತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊರತೆಗೆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅರಣ್ಯ ಮಟ್ಟದಿಂದ ಹೋಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಸೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮೂರು ಡಿ ಟೆನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಾಲ್ಕು ಸೆಕೆಂಡುಗಳ ಶೂನ್ಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು 3d 10 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ನಿಮಗೆ ಕ್ಷೇತ್ರ 3d ಮಟ್ಟವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಒಂದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ನಮೂದಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹಗಳು ಲೋಹಗಳು ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕಗಳು ಎಂಬ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಿರುವ ಯಾವುದೇ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹಗಳಾಗಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ಕೆಲವು ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಇದೀಗ ಫೆ ಝೀರೋ ಎಂದು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಚಲಿಸಿದಾಗ fe 2 plus ಅಥವಾ fe 3 plus ಎಂದು ಹೇಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ವಸ್ತುಗಳು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇವು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಈ ಎರಡು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿವೆ ಈ ಅಯಾನುಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎರಡು ರೂಪದಲ್ಲಿ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇದ್ದಲ್ಲಿ ನಾವು ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇರುವಂತಹವುಗಳು s ಅಂದರೆ ಎರಡು ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೂರು ಅಥವಾ ಇನ್ನಾವುದೇ ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಚ್ಚು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹಗಳಲ್ಲದ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹಗಳು ಮತ್ತು ಹೀಗಾಗಿ ಅವುಗಳು ಉತ್ತಮ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ತಂತಿಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ತಂತಿಗಳಿರುವಂತಹ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ತಂತಿಗಳು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತವೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಾವು ಉತ್ತಮ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ತಾಮ್ರದ ತಂತಿಗಳು ವಿದ್ಯುತ್ ತಂತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಹೆಚ್ಚು ದಟ್ಟವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳು ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು ಇದ್ದವು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಡಿ ಕೋಶದ ಪ್ರಗತಿಪರ ಭರ್ತಿಯಿಂದಾಗಿ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಆದರೆ ಈ ಹಂತಗಳ ಭರ್ತಿಯು ನಿಮಗೆ ಇವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹೀಯ ಪಾತ್ರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಲೋಹಗಳು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಶೂನ್ಯ ರೂಪ ಅಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸೊನ್ನೆ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆ ಮತ್ತು ಅವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಈ ಎಲ್ಲ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆ ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ 4s ಅಂಶ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು p ಅಂಶಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧ ಮತ್ತು ವಿಶಿಷ್ಟ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ನಡುವೆ ನಾವು ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ಡಿ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅವು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಂಧವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಮೆಟಾಲಿಯನ್ನಳಾಗಿ ಭಾಗವಹಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸಲು ಕೆಲವು

ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಗತಿಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಉಚಿತ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಂದರೆ ಶೂನ್ಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಲೋಹೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅವರು ಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಸಹ ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತವೆ ಎಲ್ ಕಾರಣದಿಂದ ಒಗ್ಗಟ್ಟು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸತುವು ತುಂಬುವಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಪಾದರಸದಲ್ಲಿ ತುಂಬಿದಾಗ ಅವುಗಳು ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ 10 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸೂಚನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಪಾದರಸಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ, ಇದು ಕ್ಷೇತ್ರ ಡಿ ಮಟ್ಟವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಪಾದರಸ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಸತುವು 3d ಅಹ್ ಕಾನ್ವೆ ತುಂಬಿದ ಸತುದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಸೆ 2 3 ಡಿ 10 ನಂತರ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಂ 5 s 2 4 d 10 ಮತ್ತು ನಂತರ ಪಾದರಸ 5 s 2 6 d 10

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಕಡಿಮೆ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವೂ ಕಡಿಮೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಪೂರ್ಣ d ಉಪ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಭಾಗವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಹಂಚಿಕೆ ಮತ್ತು ಅವು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಉತ್ತಮವಾದ dd ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ರೂಪಿಸುವ ವಹನ ಬ್ಯಾಂಡ್ ಆದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ dd ಬಂಧವು ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಭಾಗವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ . ಪಾತ್ರ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ಪಾದರಸವು ಮೈನಸ್ 38.83 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ 37.89 ಡಿಗ್ರಿ ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ದ್ರವವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ತುಂಬುವುದು ಲೋಹೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣವಲ್ಲ ಅಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಅದು ದ್ರವದಲ್ಲಿದ್ದರೂ ಇತರ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹೀಯ ಆಸ್ತಿ ಅಲ್ಲ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದೀಗ ಮೊದಲ 3 ಡಿ ಸರಣಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಸರಣಿಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ನೋಟವನ್ನು ಕುರಿತು ಸರಳವಾಗಿ ಮಾತನಾಡಿದರೆ ಈ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಸರಣಿ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಸತುವಿನವರೆಗೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅವು ಈಗ ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಇವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯು ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಭೌತಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಅದು ಹೇಗೆ ಮಿಶ್ರಲೋಹವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಲೋಹೀಯ ಕ್ಲಸ್ಟರ್ ಯಾವುದು r ಇವುಗಳೆಲ್ಲವೂ ವಾಹಕಗಳು ಆದರೆ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನೀಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನೀಕರಣವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಅಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಸತುವು ಲೋಹೀಯ ಸತು ಅಥವಾ ಸತು ರಾಡ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪಿನ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವೇ ಎಂಬುದನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಹೆಚ್ಚಿಸಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಸತುವಿನಿಂದಲೇ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹೀಯ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವನ್ನು ಈಗ ನಾವು ಗುಂಪು 3 ರಿಂದ ಗುಂಪು 11 ಕ್ಕೆ ಗುಂಪು 12 ಸೇರಿದಂತೆ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅಂತಿಮವಾಗಿ 3d 10 ಅನ್ನು ತಲುಪುತ್ತೇವೆ. ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಸಂರಚನೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗಳು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಕೆಲವು ಒಳ್ಳೆಯ ಆಲೋಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಯಾಂಡಿಯಂನಿಂದ zi ಗೆ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು nc ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಧ್ಯತೆಯ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಏನಿದೆ ಎಂದರೆ ಸತುವು ನಂತರ ತಾಮ್ರ ನಂತರ ನಿಕಲ್ 3d 10 ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದ ನಂತರ ನಾವು 4d ನಂತರ 5d

ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ತಾಮ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ನಿಕಲ್‌ಗೆ ತಲುಪಿದಾಗ ನಂತರ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಇದೆ, ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಮೂರು ಡಿ ಆರು ನಾಲ್ಕು ಸೆ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ನಮಗೆ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ, ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿನ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೂಚಿಸುವ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಯೂ ಸಹ. ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಕಬ್ಬಿಣದ ನಿಮ್ಮ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಅದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು 21 ರಿಂದ 30 ರವರೆಗೆ ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ತುಂಬುವ ಮೂಲಕ 26 ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು.

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂರು ಡಿ ಆರು ನಾಲ್ಕು ಸೆ ಎರಡು ಆಗಿದ್ದರೆ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಮೂರು ಡಿ ಆರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಸೆ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅದು ಮೂರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ t ನಲ್ಲಿ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಅವನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಟ್ಟವು ಸ್ಟ್ಯಾಟೊ ಬರೆಯುತ್ತದೆ ಅದು 3d6 ಅಯಾನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆರಸ್ 3d6 ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ . ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿನ ನಮ್ಮ ರಕ್ತಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಐರನ್ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಅದರ ನಡುವೆ ಇರುವ ಯಾವುದೋ ಅಥವಾ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿಮೆಯಾದ ದೋಣಿಯ ರೂಪಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫೆ ಮೂರು ತುಂಡು ಮತ್ತು ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಾಗಿವೆ . ಅವು ಎಷ್ಟು ಸುಲಭವಾಗಿವೆ ಎಂದರೆ ಇವುಗಳ ರಚನೆಯು ಸರಳವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಶೀತ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಕ್ವಾಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪುಡಿಯು ಕೇವಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿಕಾಸಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವಿಕಸನವು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಇರುವಂತೆಯೇ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳು ಉಳಿಯುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಷಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೇವೆ ಫೆರಸ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದರೆ ಈ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ ಈ ಎರಡರ ನಡುವಿನ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಯೋಜಿತ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಕಡಿಮೆ ಇ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯವು ಸಹ ಕಡಿಮೆ, ಇದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಏಳು ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಇದ್ದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಗಾಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣಗಳಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ ಈ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಇರುವ ನೀರು ಅಥವಾ ಈ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ o2 ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣವು o2 ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಫೆ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಬಗ್ಗೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆ ಮೂರಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಈ ಮೂರು ಡಿ ಸಿಕ್ಸ್‌ನಿಂದ ನಾವು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು 3 ಡಿ 6 ಆಗುವುದಿಲ್ಲ ಅದು 3 ಡಿ ಫಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ನಾವು 3 ಡಿ 6 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರ್ಥ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು 3d5 ಅಯಾನುಗಳು 3-d ಮಟ್ಟಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 3-d ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ರುಥೇನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ w ಇದು 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ನೀಡುತ್ತಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಅಂದರೆ ರುಥೇನಿಯಂಗೆ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಸ್ಟಿವೆಲ್ ಮತ್ತು ಸ್ಟೇಟ್ ಐರನ್ ಟ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಫಾರ್ ರುಥೇನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಟ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಆಸ್ಮಿಯಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿದ್ಯುನ್ಮಾನ ಸಂರಚನೆಯು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ 3d5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣ 3 ಪ್ಲಸ್ 3d5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ತಿಳಿಯದೆ ಅಥವಾ ರುಥೇನಿಯಂಗೆ ಏನಾಗಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಬಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚು ತಲೆಕೆಡಿಸಿಕೊಳ್ಳದೆ ರುಥೇನಿಯಮ್ ರುಥೇನಿಯಮ್ 3 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಬ್ಬಿಣ 3 ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣ 3 ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಡಿ ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರುಥೇನಿಯಮ್ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಸಹ ನಾಲ್ಕು ಡಿ ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಅದು ಐದು ಡಿ ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಇರಿಸುವ ಅಂಶಗಳ ಆವರ್ತಕತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರಯೋಜನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಯಾವಾಗ ಎಷ್ಟು ಬೇಗನೆ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇವುಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪರೀಕ್ಷಾ ಟ್ಯೂಬ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳನ್ನು ನಿಭಾಯಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪರೀಕ್ಷಾ ಟ್ಯೂಬ್‌ಗಳು ಒಂದು ಟೆಸ್ಟ್ ಟ್ಯೂಬ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಟೆಸ್ಟ್ ಟ್ಯೂಬ್ ಮೂರು ಅನ್ನು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಫೆರ್ರಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಸಿ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ರುಥೇನಿಯಮ್, ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಸ್ಮಿಯಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಣವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಡಿ ಮಟ್ಟದಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ . ಈ ಉತ್ಕರ್ಷಣವು ಮೊದಲ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟ ಫೆರಸ್ ಅಯಾನುಗಳಿಂದ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನು ಪಡೆಯುವ ಮೊದಲ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಷ್ಟವು d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದರೆ ಕೆಲವು ಬಲವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆಯೇ ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು, ಅಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮೀರಿ ಹೋಗಬಹುದೇ ಎಂದರೆ ನಾವು ಇವುಗಳಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಈ ಮಟ್ಟದಿಂದ ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ಡಿ ನಾಲ್ಕು ಅಥವಾ ಮೂರು ಡಿ ಮೂರು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಅಥವಾ ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ಇದನ್ನು ಮೀರಿ 2 ಮತ್ತು 3 ಇರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 4 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ನಾವು 5 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ನಾವು 6 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ನಾವು 8 ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು 2 ರಲ್ಲಿ s ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು 6 ರಲ್ಲಿ 6

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು s ಮಟ್ಟದಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ ಅಥವಾ s1 ಮತ್ತು d ಮಟ್ಟ ಅಥವಾ d ಕೋಶವು ಎಂಟು ಜೊತೆಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ. ಇದು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಸಾಧ್ಯ ಮತ್ತು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಾಧ್ಯವೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಐದು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಆರು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳು ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಅವು ಮೂಲತಃ ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಡಿ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಭರ್ತಿ ಮಾಡುವುದು ಎಂದರೆ ನಾವು ಒಂದರ ನಂತರ ಒಂದರಂತೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ಅನ್ನು ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ತುಂಬುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಐದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಅಥವಾ d ಕೋಶವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಪರಿಹಾರವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪ್ರಾಬಲ್ಯ ಸಾಧಿಸುತ್ತದೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಉತ್ತಮ ಜ್ಞಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು 3d ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ d ಬ್ಲಾಕ್ ಸರಣಿಯಾಗಿ ಮೂರನೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಮುಂದಿನದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಎರಡನೇ d ಬ್ಲಾಕ್ ಆಗಿದೆ y ನಿಂದ cd ವರೆಗೆ ಅಥವಾ ಹೃತ್ಕರ್ಣದಿಂದ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನಮ್ಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ನಂತೆಯೇ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಸ್ಥಾನೀಕರಣವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ d ಕೋಶದ ಪ್ರಗತಿಪರ ಭರ್ತಿ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅಂದರೆ d 1 ರಿಂದ d 9 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು 5 h2 ಮತ್ತು 3d 4d9 ಆಗಿರುವ s ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಚಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಪರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ d ಸೆಲ್‌ನ ಗ್ರೆಸ್ಸಿವ್ ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಗಾತ್ರವು d6 s2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಎಂದು ಬರೆಯುವ ಬದಲು ನಾವು ಚಲಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಶಕ್ತಿಯ ಬುದ್ಧಿವಂತಿಕೆಯಿಂದ ಬಹಳ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಮಟ್ಟಗಳು d ಮಟ್ಟ ಮತ್ತು s ಮಟ್ಟದಿಂದ ಬಹಳ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಸರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಸಂರಚನೆಯು 4d7 5s1 ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದೇ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದೇ ಎಂದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ s ಮಟ್ಟದಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ರುಥೇನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆರ್ಗನೋಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಶೂನ್ಯದಲ್ಲಿ ಈ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ಪುಡಿಗಳು ನಮ್ಮ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಂತಹ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ಅದು ಬುದ್ಧಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ h ಸರಳವಾದ ಇಂಗಾಲದ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಂದರೆ ಈ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್‌ನ 3d ಕಂಟೇನರ್ ನಿಕಲ್ ಆಗಿದ್ದು, ನಿಕಲ್ ಇಂಗಾಲದ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ನಿಕಲ್ 0 ನಲ್ಲಿ ಟೆಟ್ರಾ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಕಲ್ 0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯು ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ವಿವಿಧ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿದ್ದರೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಶೂನ್ಯ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಂನ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ತಳ್ಳಿದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ d ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಹಫ್ ಕ್ಷೇತ್ರ ಕೋಶ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಐದು ಸೆ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡಿ ನಾಲ್ಕು ಬದಲಿಗೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಶವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಡಿ ಐದು ಐದು ಸೆ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ s ಮಟ್ಟದಿಂದ d ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಂದರೆ ಅರ್ಧ ಕ್ಷೇತ್ರ ಕೋಶ ಮತ್ತು ಪೂರ್ಣ ಕ್ಷೇತ್ರ ಸೆಲ್ l

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪೂರೈಸಿದ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪೂರೈಸಿದ d ಮಟ್ಟವು 4 d 10 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ 5 d ಬ್ಲಾಕ್ ಮತ್ತು 5 d ಬ್ಲಾಕ್ ಆ ಆಹ್ ಲುಡಾಟಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಉದ್ದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಒಂದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಈ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಈ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಎಪ್ಪತ್ತೊಂದಾಗಿದೆ ಈ ರೂಪಾಂತರವು ಉದ್ದವಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಲ್ ಎ ಇದು ಆಹ್ ಈ ಚಿನ್ನಕ್ಕೆ ಲಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು d ಮಟ್ಟ ಮತ್ತು s ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅದೇ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆದರೆ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಹಂತಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಂತದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾವು 3d ಮಟ್ಟ 4d ಮಟ್ಟ ಮತ್ತು 5d ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅವಧಿಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿ ಅಂದರೆ ನಾವು 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಗಾಗಿ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ಆಹ್ ಅವಧಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇವು 5d ಅಂಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿ ಈಗ ಏನು ಕಬ್ಬಿಣದಂತಹ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಂತರ ನಾವು ರುಥೇನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಗುಂಪಿನ ಸಂಯೋಜಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಗುಂಪು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮರೆಯಬಾರದು ಅದೇ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ನಮ್ಮ ಕಬ್ಬಿಣದಂತೆಯೇ ಎರಡು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಐದು ಡಿ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಬಂಧವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಡಿ ಮಟ್ಟಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ. ಮತ್ತು ನಾವು 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಅಂಶಗಳನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಅಂಶಗಳನ್ನು ಅದರ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಅಂದರೆ m ನಲ್ಲಿದೆ ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಂಧದ ಬಲದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಸಹ ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಾಂಡ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯು ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದೊಡ್ಡ ಮತ್ತು ದೊಡ್ಡ ಡಿ ಮಟ್ಟ ಅಥವಾ ಡಿ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಬಾಂಡ್ ಸ್ಟ್ರೆಂತ್ ಸ್ಟ್ರೆಂಥ್ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ವಿಭಿನ್ನವಾದದ್ದು ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಹಿಮ್ಮುಖವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಟ್ರೈನ್ ಈ ಟ್ರೆಂಡ್ ರಿವರ್ಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಟ್ರೈನ್ ಮುಖ್ಯ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಎಸ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಮತ್ತು ಪಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಖ್ಯಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಮ್ಮೆ ಪಡೆದರೆ ಅದು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿರುವ ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮಾಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಮತ್ತು ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮಾಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಮತ್ತು ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ಕೇಸ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಇದು ಆರು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಮಾಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಕೂಡ ಆರು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು

ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಐದು d4 ಮತ್ತು ಆರು s ಎರಡು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಅದರ ಶೂನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಈ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಎಂದರ್ಥ. ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆರು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಬಲವಾಗಿ ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ w ಇವುಗಳು s ಮಟ್ಟ ಅಥವಾ p ಮಟ್ಟದ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವುಗಳಿಗೆ ಲಭ್ಯವಿವೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಅವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಾಹಿತಿಯು ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ನಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಶಾಲಾ ದಿನಗಳಿಂದಲೂ ಅವುಗಳನ್ನು ಬಳಸಬಹುದೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಲೋಹೀಯ ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಕರಗುವ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಬಲ್ಬ್ ತಯಾರಿಸಲು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ತಂತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಕಾಶಮಾನ ದೀಪಗಳಿಗೆ ಬಲ್ಬ್ ಫಿಲಾಮೆಂಟ್ಸ್ ಈ ಬಲ್ಬ್ ಫಿಲಾಮೆಂಟ್ಸ್ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ನಾವು ಟಂಗ್ಸ್ಟನ್ ಅನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ವಸ್ತುವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಕರಗುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಪ್ರವೃತ್ತಿಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂಗೆ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಸತುವಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ನಾನು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಲ್ಟಿಂಗ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಕೂಡ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು 100 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಇದು 1000 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಿರಾರು ಬಗ್ಗೆ ಕ್ಷಮಿಸಬೇಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ **1000** ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅವು **3000** ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮೌಲ್ಯವು 1539 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟೈಟಾನಿಯಂಗೆ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸತುವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಷೇತ್ರ ಕೋಶದಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಆ ರೀತಿಯ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಮಟ್ಟಗಳು ತುಂಬಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಮಿನಿಮಾವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಮ್ಯಾಕ್ಸಿಮಾ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮರೆತುಬಿಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಂದರೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಲೋಹೀಯ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಅನ್ನು ಲೋಹೀಯ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಎಂದು ಅರ್ಥೈಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಲೋಹಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಬಳಕೆಗಳು c ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮರುದಿನ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಹಂತಗಳ ಲಭ್ಯತೆ ಸರಿ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK