ಶುಭೋದಯ ಈ ಕೊನೆಯ ವರ್ಗದ ಡಿ ಮತ್ತು ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರತಿಯೊಬ್ಬರೂ ಇಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗಳ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಾರೆ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ನಾವು ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಐದು ಎಫ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಏಕೆಂದರೆ ಎಫ್ ಅಥವಾ ವೈಟಲ್‌ಗಳ ಗರಿಷ್ಠ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಹದಿನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏಳು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 7 ರಿಂದ 2 ಅಂದರೆ 14 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ 5 f ಮತ್ತು 4a ಗೆ ಹೊಂದಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮ್ಮ ಉದ್ದೇಶವೇನು, ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ನಮಗೆ ಯಾವುದೇ ಅವಕಾಶವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಅಲ್ಲ ನಿಸರ್ಗದಲ್ಲಿ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಕಂಡುಬರುವ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಖನಿಜಗಳು ಮತ್ತು ಅದಿರಿನಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಕೆಲವು ಮೊತ್ತಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರಬಹುದು ಭೂರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಜನರು ವಿಭಿನ್ನ ಅದಿರುಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಮತ್ತು ಈ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕಗಳಿಗೆ ಈ ಭೂರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅಧ್ಯಯನವನ್ನು ನಿಭಾಯಿಸಬಲ್ಲ ಒಂದು ದೊಡ್ಡ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಈ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಇರಿಸಬಹುದು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಆ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಅಂಶಗಳು ಅವುಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಅಥವಾ ಇತರ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಎಸಿ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಅಥವಾ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಭೂರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಮೂಲತಃ ಪ್ರಕೃತಿಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ರಕೃತಿಯು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಮೂಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದ ಮೇಲೆ ಸತುವಿನಂತಹ ಸತುವಿನಂತಹ ಕಬ್ಬಿಣದಂತಹ ನಿಕಲ್ ಇತ್ಯಾದಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಮೂಲತಃ ಅಪರೂಪದ ಭೂಮಿಯ ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ ನಿಜವಾದ ಭೂಮಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳು ಅವರು ಕಂಡುಕೊಂಡಾಗ ಅವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡಾಗ ಅವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವುಗಳನ್ನು ಅಪರೂಪದ ಭೂಮಿಯ ಅಂಶಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ನೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂರು ಡಿ ನಾಲ್ಕು ಡಿ ಮತ್ತು ಐದು ಡಿ ಅಂಶಗಳ ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಆ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಮತ್ತು ಐದು ಎಫ್ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಒಂದು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ನಂತರ ನಾವು 5d ಯಲ್ಲಿ 3d ಮತ್ತು 4d ಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ, ಅವುಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಇತರ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಶಕ್ತಿಯುತವಾಗಿ ಅವು ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐದು ಎಫ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಹಲವಾರು d ಮತ್ತು s ಅಥವಾ ವೈಟಲ್‌ಗಳು ಸಹ ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ 4 f ಜೊತೆಗೆ ಈ d ಮತ್ತು s ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಸಹ ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು 5 f ಜೊತೆಗೆ ಈ d ಮತ್ತು s ಕಕ್ಷೆಗಳು ವಿವಿಧ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಇವುಗಳು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದರೆ ಆಹ್ ಉದ್ದವಾದ ತೋಳು ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಸರಣಿಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಲೋಹೀಯ ಅಥವಾ ಧಾತುರೂಪದ ರೂಪವು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ 3 ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು 3 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ಆ 3 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳು s ಮತ್ತು d ಮಟ್ಟಗಳಿಂದ ಕಳೆದುಹೋಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳೆಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳ ಒಳಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ 5d ಅಥವಾ ನಂತಹ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ah 4d ಅವರು ಮೊದಲೇ ತುಂಬುತ್ತಿದ್ದಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳು ಅವು ಆಂತರಿಕ ಪ್ರಕಾರದ ಪರಿವರ್ತನಾ ಅಂಶಗಳು ಅವು ಎರಡು ಸರಣಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ ಅವು ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ 14 ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ? ಯಾವಾಗಲೂ ಮುಖ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯೆಂದರೆ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅಲ್ಲಿ 10 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ವಿವಿಧ ಡಿ ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಪರಿಚಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ d 0 ಸ್ಥಿತಿ ಆದರೆ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು d 0 ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ad zer ಆಗಿರಬಹುದು ನಮ್ಮ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಸೆವೆನ್ ಪ್ಲಸ್ ಸೆವೆನ್‌ನಂತಹ ಪರಿಸ್ಥಿತಿ ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ತಿಳಿಯಲು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಯಾವುದು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ತಿಳಿಯುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅವರೆಲ್ಲರೂ ಧನಾತ್ಮಕ ಬಯೋವನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಬಿಂದುವನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಪರಿವರ್ತನಾ ಧಾತು d ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿರಲಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ d ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನಾವು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಚಲಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಟ್ರೈಪೊಸಿಟಿವ್ ಅಯಾನುಗಳು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು s ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು s ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಒಂದು d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎಫ್ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಮುಟ್ಟದೆಯೇ ನಾಕ್‌ಔಟ್ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ , ಅಂಶವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಾಲ್ಕು fm ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ d ಮಟ್ಟವು n ಎಂಬುದು ಈ ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ ಅಥವಾ f ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ರಮಿಸುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ m ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತವೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿ ಅಥವಾ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು f ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ 4 f 0 ರಿಂದ 4 f 14 ವರೆಗೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ d ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಂತೆ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಸಾಮಾನ್ಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ

ಚೆನ್ನಾಗಿ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಇವುಗಳನ್ನು ಮೊದಲು ಹೇಗೆ ತಿಳಿಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿನ ಸ್ಥಾನಗಳು ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ಯಾವುದೇ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ d ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ 3d ಅಂಶಗಳಂತಹ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅವು 3d ಅಂಶಗಳ ಜೊತೆಗೆ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ 4 f ಅಂಶಗಳೊಂದಿಗೆ 3d ಅಂಶಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕಾರಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು ನಮ್ಮ ವೇಗವರ್ಧನೆಯಂತಹ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ನಂತರ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲದಿರುವುದು ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿ ಯಾವುದೂ ಹೆಸರು ಹೇಳುವುದಿಲ್ಲ ನೀವು ಸಾವಯವ ಭಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವಾಗಿದ್ದು ಅದರಂತಹ ಲೋಹೀಯ ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಫಿನೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಅಥವಾ ಫಿನೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ. ಲೋಹಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಂದರೆ ಲೋಹದ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧವು ನೀವು ತುಂಬಾ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿವಿಧ ಅದಿರುಗಳಿಂದ ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಲಕ್ಷಣಗಳೇನು ಮತ್ತು ನಾವು ಸಹ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮೊನಾಜೈಟ್ ನಂತಹ ಅತ್ಯಂತ ಉಪಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾದ ಅದಿರುಗಳು ನಮ್ಮ ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ ಮತ್ತು ಹೆಮಟೈಟ್ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟೈಟ್ ನಂತಹ ಅದಿರುಗಳಂತೆಯೇ ಈ ಮೊನಾಜೈಟ್ ಏನೆಂದು ನೋಡುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್ಗಳು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಬಿಳಿ ಮೃದುವಾದ ಲೋಹವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಪದರವನ್ನು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಅವು ಕಳಂಕಿತವಾಗುತ್ತವೆ. ಅವು ಗಾಳಿಯೊಂದಿಗೆ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಕೆಲವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಅಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಅದು ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ತೇವಾಂಶದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು 1 ನಿಂದ ಚಲಿಸುವಾಗ ನಾವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿ ಅಥವಾ ಅಂಶಗಳ ಗಡಸುತನವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಮಾರಿಯಾವನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಸರಣಿಯ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಮರಿಯಾವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸಮರಿಯಮ್ ಇನ್ನೂ ಗಟ್ಟಿಯಾದ ಲೋಹದಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳು ಸಾರಾಂಶ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಇದು 1623 ಕೆ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ಸಾವಿರ ಮತ್ತು 1200 ಡಿಗ್ರಿ ಕೆ ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ಅಥವಾ ಇತರ ಲೋಹಗಳಿಗೆ 1200 ಡಿಗ್ರಿ ಕೆ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಅವುಗಳ ಲೋಹೀಯ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಲಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಗಡಸುತನ ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಏಕೆಂದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ವಸ್ತುವಾಗಿ ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಹೊರತಾಗಿ ವಸ್ತು ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ನಡವಳಿಕೆಯು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಸ್ತು ಬುದ್ಧಿವಂತಿಕೆಯಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಳಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಕೆಲವು ಗಡಸುತನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಇತರ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ನಾವು ಈ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ಈ ಆಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವುದರಿಂದ ಈ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸರಣಿಯನ್ನು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ನಿಂದ ಲುಟೆಟಿಯಮ್ವರೆಗೆ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯ ಇ ಎಂದರೆ ನೀವು ಇವುಗಳ ಎಲ್ಲಾ ಹೆಸರನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪದಕಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಾರದು ಆದರೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು. ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಏನು ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಸ್ಥಾನ ಯಾವುದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ಸೀರಿಯಮ್ನಂತೆ ನೀಡಿದರೆ ಸಿರಿಯಮ್ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಾವು ಶೌಚಾಲಯದಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅದು ಸೆರಿಕ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಿಲಿಕ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ನಿಮ್ಮ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಪ್ಪಿನಂತೆಯೇ ಇರಬಹುದು, ಇದು ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್, ಏಕೆಂದರೆ ನಂತರ ನಾವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೆಲ್ಲಿಕ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಎಂದು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ರೂಪವು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಾಗಿ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಅಥವಾ ಲೋಹಗಳ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು. ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜಾತಿಯಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳು ಅಹ್ ಎಲಿಮೆಂಟಲ್ ರೂಪದ ಸಿರಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನಾವು s ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಡಿ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಫ್ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿದ್ಯುನ್ಮಾನ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು , ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದೆರೆಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು f7 ಅನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಗ್ಯಾಡೋಲಿನಿಯಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ಯಾಡೋಲಿನಿಯಂಗೆ ಹೋದರೆ ಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು f1 ಬದಲಿಗೆ f7 d1 ಮತ್ತು s2 ಮತ್ತು ಲುಟೆಟಿಯಮ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು 14 d 1 ಮತ್ತು s 2 ಆಗಿದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು 5 d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 6 ಸೆ ಹಂತವು ಅನುಗುಣವಾದ ಟ್ರೈಪೊಸಿಟಿವ್ ಜಾತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಸೀರಿಯಮ್ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀರಿಯಮ್ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಒಂದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಫ್ ಮಟ್ಟ ಮತ್ತು ಅದರ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮೌಲ್ಯದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಫ್ ಮಟ್ಟದಿಂದ ಹೊರತೆಗೆಯಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾವು ಪ್ಲಸ್ ಫೋರ್ ಫೋರ್ಸ್ ಏರಿಯಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ತಲುಪಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಹ್ ನಿಜವಾದ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಸೀರಿಯಮ್ ಒಂದು ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಸೀರಿಯಮ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರೊಮಿಥಿಯಮ್

ಪ್ರೊಮೀಥಿಯಂಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ತಲುಪಬಹುದು , ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಟೆರ್ಬಿಯಂಗಾಗಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದಾದರೆ ಇದು ಶೂನ್ಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಈ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಸೊನ್ನೆಯಂತಹ ಕೆಲವು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದು ತುಂಬಿಲ್ಲ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಸೊನ್ನೆ ಉಹ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಉಹ್ ಪ್ರೊಮೀಥಿಯಂ ಮತ್ತು ಟೆರ್ಬಿಯಂಗಾಗಿ ನಾವು ಈ ನಾಲ್ಕರಿಂದ ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎಫ್ ಎಂಟು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಮತ್ತೆ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಏಳು ಮತ್ತು ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಗ್ಯಾಡೋಲಿನಿಯಮ್‌ನಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಅರ್ಧ ನಿರ್ಮಾಣ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಪರಿವರ್ತನಾ ಅಂಶಗಳಾದ ಸಿಮಿಯಲ್ಲಿ ಡಿ 5 ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗೆ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. larly ah ಗಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಟೆರ್ಬಿಯಂ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಏಳು ಎಂದು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸರಣಿಯ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳದೆಯೇ ಇವುಗಳು ಸೀರಿಯಮ್ನ ಸ್ಥಾನೀಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಏಕೆ ಆಗಿರಬಹುದು ಈ ರೀತಿಯ ಕೆಲವು ಅರ್ಧ ತುಂಬಿದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸನ್ನಿವೇಶದಲ್ಲಿ ನಾವು ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಅದರಲ್ಲಿ ಆಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಫ್ 8 ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಜಾಹೀರಾತು 1 ಸನ್ನಿವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರೈವೆಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಗ್ಯಾಡೋಲಿನಿಯಂಗೆ ಡಿ 1 ಎಫ್ 7 ಪರಿಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಷರತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಭವನೀಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಅವು ಎಷ್ಟು ಉತ್ತಮವಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಭವನೀಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೇವಲ ಐದು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಬರೆದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿರಿಯಮ್ ಪ್ರೊಮೆಥಿಯಮ್ ಮತ್ತು ನಿಯೋಡೈಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಟೆರ್ಬಿಯಂ ಮತ್ತು ಡಿಸ್ಪ್ರೋಸಿಯಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ಇವು ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಫ್ ಶೂನ್ಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಎಫ್ ಏಳು ಸನ್ನಿವೇಶದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈ ಎಫ್ ಸೆವೆನ್ ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಎಫ್ ಎಂಟು ಅನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಹ್ ದಿ ಸಿ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ze so ತ್ರಿಜ್ಯ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಗಾತ್ರಗಳು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರಗಳು ಸಹ ಅವು ಏಕೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ d ಮಟ್ಟಗಳ ಬದಲಿಗೆ ನಾಲ್ಕು f ಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ತರಂಗ ಹಂತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ಆಹ್ ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಸರಣಗೊಂಡಿದ್ದರೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ದೊಡ್ಡ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾವು ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶ ಮತ್ತು ಆಂತರಿಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶದ ನಡುವಿನ ಗಾತ್ರದ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು, ಇದು 3d ಅಂಶಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅದು ಹಿತ್ತಾಳೆಯಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಕಂಚಿನ ಮಿಶ್ರಲೋಹವಾಗಿದೆ. ಮಿಶ್ರಲೋಹದ ರಚನೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಿಶ್ರಲೋಹ ರಚನೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಗಾತ್ರವು ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಗಾತ್ರದ ಪರಿಣಾಮಕ್ಕಾಗಿ ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯಿಂದ ಒಲಿಡ್ ಸ್ಟೇಟ್ ರಚನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದರೆ ಗಾತ್ರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಗಾತ್ರವು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರಗಳು ಸರಣಿಯ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಅದು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆರಂಭಿಕ ಹಂತದಿಂದ ಅದು ನಮ್ಮ ಮೂರು ಡಿಗಿಂತ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಐದು ಡಿ ಅಂಶ

ಆದ್ದರಿಂದ ಘನ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯು ನಾವು ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರಗಳಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅದು ಹೇಗೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರಬಹುದು ಹಾಗೆಯೇ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಅಯಾನಿಕ್ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಚಲಿಸಿದರೆ ಟ್ರೈವಲೆಂಟ್ ಅಥವಾ ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಅಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದರೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಗಾತ್ರಗಳು ನಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರಗಳಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಆ ಅಯಾನಿಕ್ ಗಾತ್ರಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತು ಅವು ಹೇಗೆ ಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸಹ ನಾವು ಯೋಚಿಸಬಹುದು .

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗಾತ್ರಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅವುಗಳ ತ್ರಿಜ್ಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ತ್ರಿಜ್ಯದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಗಾತ್ರಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಪಾತ್ರವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಮೂಲತಃ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ d ಅವುಗಳ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಅವು ಸಾಕಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದ್ದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನಾವು ನೀರಿನ ಗೋಳದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಫೆರಿಕ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನನ್ನು ಕರಗಿಸುವಾಗ ನಾವು ಸರಳ ಜಾತಿಯಂತಹ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ . ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೆಕ್ಸಾ ಅಕ್ವಾಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅಂದರೆ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದರರ್ಥ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪಿನ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಅದು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಲಿಗಂಡ್ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಅರ್ಧ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಭೇದಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾತ್ರವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿನ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಮೇಲೆ ಹೇಗೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಫೋರ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ಮೌಲ್ಯವೂ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ x ಬದಲಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಿಮ್ಮ ಮೌಲ್ಯದ ನಿಖರವಾದ ಮೌಲ್ಯವು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆರು ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾವು ಈ x ನ ವಿಭಿನ್ನ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜಾತಿಯ ಎಫ್‌ಎಂ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾವು ಬರೆದರೆ m ಪ್ಲಸ್ ಆಗುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸಹ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಒಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು. ಇಲ್ಲಿ ಗಾತ್ರವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಇಳಿಕೆ ಕಂಡುಬಂದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿನ ಇಳಿಕೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ

ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ನೋಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನಿಕ್ ಗಾತ್ರವು ಮೂಲತಃ ಸರಣಿಯ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ಆಹಾರ ನೀಡುವುದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಳವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಅದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಂಶದ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ತ್ರಿಜ್ಯಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಂಶದ ಅಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾತ್ರವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಡುವಿನ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆ ಈ ಆಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಕಕ್ಷೆಗಳು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಮೇಲಿನ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಸಾಕಷ್ಟು ಬಲವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ವೈ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಹೆಚ್ಚಳಕ್ಕೆ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿರುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳ ಸ್ಥಿರತೆಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಳವಿದೆ , ಅಂದರೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿ ಅಯಾನುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂರನೇ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ವಿಭಿನ್ನ ಗಾತ್ರಗಳ ಪರಿಣಾಮವೆಂದರೆ, ನಾವು ಕೆಲವು ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ, ಅಂದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಕೆಲವು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅದರ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ. ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಸರಣಿಗೆ ಸಂಕ್ರಮಣ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಅಯಾನಿಕ್ ಆಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದು ನಂತರ d ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ನಂತರ d ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧವೆಂದರೆ ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಯಾವುದಾದರೂ ಮುಖ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇತರ ಆಸ್ತಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ವೇಗವರ್ಧನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಅನುಗುಣವಾದ ವೇಗವರ್ಧಕ ವರ್ತನೆಯ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬದಲಿಸಬಹುದು ನಮ್ಮ ಅಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧವನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಗಾತ್ರವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್‌ನಿಂದ 187 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ನಿಂದ ಎಟರ್ಬಿಯಂ ಅಥವಾ ಲುಟೇಶಿಯಂಗೆ ಮೂಲತಃ ನಾವು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಂತಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಗಾತ್ರವು ಮೂಲತಃ 173 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗಳವರೆಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ, ಉಹ್ ಇತರ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳ ಗಾತ್ರಗಳು ಅಂದರೆ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಅಂದರೆ 106 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಪಡೆದರೆ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ, ಇದು ಲುಟೆಟಿಯಮ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲುಟ್ರಿಸಿಯಂ ಅನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಅದು 86 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿರುವ ಎಟರ್ಬಿಯಂನಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಈ ಅಯಾನುಗಳ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಹೋಲಿಸುವ ವಿಶಿಷ್ಟ ಡೇಟಾ. ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಆಲ್ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯೊಂದಿಗೆ ಇಲ್ಲಿರುವ ಬೌಂಡ್ ವಾಟರ್ ಅಣು ಮತ್ತೊಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸಮನ್ವಯದಲ್ಲಿ ಭಾಗಿಯಾಗಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಓಹ್ ಹ್ಹಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾನು ಚಾರ್ಜ್ ಕೂಡ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನಿಕ್ ಚಾರ್ಜ್ ನಮಗೆ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಗಾತ್ರದ ಅನುಪಾತದ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರವು ಸಹ pka ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಮಾರ್ಪಡಿಸುವಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಪಾತ್ರ ವಹಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಬೌಂಡ್ ವಾಟರ್ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಒರಟು ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು, ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆಯಿಲ್ಲದ ಅಂಶವು ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್ ಆಗಿರುವ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ನಮ್ಮ ಅಧ್ಯಯನವನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿದರೆ. ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಗಾತ್ರವು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ 53 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ತುಂಬಾ ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಲೋ ಹೋಲ್ ಮೂರು ಎಂದು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಬೇರ್ಪಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲೋ ಹೋಲ್ ಮೂರು ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಇತರ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಸಹ ಅದಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಅದು ಕೇವಲ ಮೂರು ಸಮನ್ವಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅಲ್ಲ ಅಥವಾ ಮೂರು ಆಹ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ನಮ್ಮ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಫೆ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ತಕ್ಷಣವೇ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ pka ಮೌಲ್ಯ ಮತ್ತು pk ಮೌಲ್ಯವು ಗಾತ್ರವು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದ್ದಾಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗಾತ್ರದ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಹಲವಾರು ಬಾರಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ರೇಖಾಗಣಿತವು ಅಷ್ಟಾಡ್ರಲ್ ಆಗಿರಲಿ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ವಿಕೃತ ಒಂದಾಗಿರಲಿ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದದಕ್ಕೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ. pk ಮೌಲ್ಯಗಳು ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಅಂಶವಾಗಿದೆ, ನಾವು ಅಯಾನ್‌ನ ಸಣ್ಣ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಿಮ್ಮ pk ಮೌಲ್ಯವು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿ ಹೋಗಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಲುಟೆಟಿಯಮ್ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಬಗ್ಗೆ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಅವು ಒಂದೇ ಸಮನಾದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅದು ಸರಿ ನೀವು ಅದೇ ನಿಯಮವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ pk ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ನೀವು ಅದೇ ಸಮರ್ಥನೆಯನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ce ಗಾತ್ರವು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ, ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸುವ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಗೋಳದಂತೆಯೇ ಕಾಣುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಜೋಡಣೆಯಂತಹ ಗೋಳವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಎಲ್‌ಎನ್ 3 ಪ್ಲಸ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇದೆ ಮತ್ತು ಏಕೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಗಾತ್ರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಸ್ಥಳಾವಕಾಶವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಗಾತ್ರವು ಅತ್ಯಂತ ನಿರ್ಣಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು

ಇನ್ನೊಂದು ಬಂಧಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು ಇದು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಪಿನ್ ಕುಶನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಪಿನ್‌ಗಳು ಈ ಪಿನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಪಿನ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪಿನ್ ಕುಶನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಗಾತ್ರವು ತುಂಬಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಗಾತ್ರವು ಸುಮಾರು ದ್ವಿಗುಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾತ್ರವನ್ನು ದ್ವಿಗುಣಗೊಳಿಸುವುದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೋಗಲು ನಿಮಗೆ ಅನುಮತಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆರು ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರೆಲ್ಲರೂ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಮತ್ತೊಂದು ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಹನ್ನೆರಡು ವರೆಗೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕೇಳುತ್ತೇವೆ ಹನ್ನೆರಡು ಸೆರಿಕ್ ಅಮೋನಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಕ್ಕೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡಿ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಸಿರಿಯಮ್ ಕೇಂದ್ರವಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಆರು ಆಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತದೆ. ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸರಣಿಯ ಅಮೋನಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ಗೆ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆರು ಆಹ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಗುಂಪುಗಳು ಈ ಸೀರಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಸುತ್ತುವರೆದಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹನ್ನೆರಡು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೋದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳು ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳು ಈ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೀರಿಯಮ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಚೆಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರರಿಂದ ಎರಡರಿಂದ ಆರು ಅಂತಹ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹನ್ನೆರಡು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲ್ಲಾ ಆಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಗಾತ್ರದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀರಿಯಮ್ ಗಾತ್ರವು ಸಾಕಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರ ಪಾನೀಯವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಗುಂಪಿನ ಜಿಲೇಶನ್ಗೆ ಹೋಗಲು ನಿಮಗೆ ಅನುಮತಿಸುತ್ತದೆ. 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಅಂಶಗಳ ಇತರ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಕೇಂದ್ರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಗಾತ್ರ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಉದ್ದದ ತೋಳಿನ ಅರ್ಥ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ 106 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ನಿಂದ 686 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ವರೆಗಿನ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಜಾತಿಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಗಾತ್ರಗಳು, ಇದು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಸಮನ್ವಯ ವರ್ತನೆಗೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕಾರದ ನಾವು ವೇಗವರ್ಧನೆಯನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು. ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿಯೂ ಇದೆ ಎಂದು ಸರಳವಾಗಿ ರೂಪಿಸಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದದನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ರೂಪಿಸಿದರೆ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಮಾಪಕವು 86 ರಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು 106 ಆಗಿದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ 106 ರಿಂದ 86 ಕ್ಕೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕತಾನತೆಯ ಇಳಿಕೆ ಮೂಲತಃ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕತಾನತೆಯಿಂದ ಇದು la3 ಪ್ಲಸ್‌ನಿಂದ lu3 ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಂಪರ್ಕದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಸ್ವಲ್ಪ ಸ್ಥಿರತೆ ಇದೆ ಎಂದು ಸಹ ನಿಯೋಜಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಸೀರಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀರಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಅವರು ಸುಮಾರು 92 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 92 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಗಾತ್ರವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಅಹ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅಹ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ, ಅದು ನೈಟ್ರೇಟ್ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಬಹುದು, ಇದು ಹನ್ನೆರಡು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಸಮನ್ವಯವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಮೋನಿಯಂ ಸೆರಿಕ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಒಂದು ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ . ನಮ್ಮ ಆಹ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಟೆಟ್ರಾವ್‌ನಲ್ಲಿನ ವಿಭಿನ್ನ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸ್ಥಿರತೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಅಲೆಂಟ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಅಥವಾ ಬೈವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಟೇಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ದ್ವೀಪಗಳಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯುರೋಪಿಯಂನಿಂದ ಯುರೋಪಿಯಂ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಅವುಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಟ್ರೈನ್ ಮತ್ತು ಇನ್ ದ್ವಿಗುಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಒಂದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು ಸಮರಿಯಮ್‌ಗೆ ತುಂಬಾ ಹೋಲುತ್ತದೆ, ಅದು ಇಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಮಾರಿಯಮ್ ಇಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬದಲಾವಣೆಯು ಸಮನ್ವಯದ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ನಡವಳಿಕೆಯು ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅವು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಇತರ ಕೆಲವು ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಮಾತ್ರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ತ್ರಿವಳಿ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವಾಗ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಅವು ದ್ವಿಗುಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಪದವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಯಾವಾಗಲೂ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ಏನು ಗೊತ್ತು ಎಂದು ನಾವು ಕೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇಳಿಕೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಿಸ್‌ಗೆ ನೀಡುತ್ತೇವೆ tem ಆದರೆ 4a ಕಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿನ 4 f ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಕಳಪೆ ರಕ್ಷಾಕವಚ ಪರಿಣಾಮದಿಂದಾಗಿ ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತಿರುವ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾತ್ರವು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಳಪೆ ಮೊಳಕೆ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನ ಹೇಗೆ ನೀವು ವಿವರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನವನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಕಳಪೆ ರಕ್ಷಾಕವಚ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಮಾತ್ರ ವಿವರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ರಕ್ಷಿಸುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೊರಗಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್‌ನಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಆಕರ್ಷಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತವೆ.
ಸಂಕೋಚನವು ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಿಗೆ ಕೆಲವು ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವಂತೆ ಸಂಕೋಚನವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಮುನ್ನಡೆಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿರುವುದು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಉಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನಾಡ್ಸ್ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಂದ ಪ್ರಾಬಲ್ಯ ಹೊಂದಿದೆ ಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಒಂದು ದ್ಯುತಿವಿದ್ಯುಜ್ಜನಕಗಳು ಕಳೆದುಹೋಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನುಗಳು ಇದರ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಅಂದರೆ ಅವು ಝೆನಾನ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು s ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಟೇಬಲ್ ಝೆನಾನ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್‌ಎಂ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್‌ಎಂ ಅದು ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಸೊನ್ನೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಮೇಲ್ಮುಖವಾದ ವಿಸ್ತೀರ್ಣದಂತೆ ಸೀರಿಯಮ್ ಸೊನ್ನೆಯು ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ನಂತಹ ಕ್ಸೆನಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅದು ಅದರ ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹಾರ್ಡ್ ಸೀರಿಯಮ್‌ನಂತೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪ್ಲಸ್ 3 ನಂತೆ ಪ್ರದರ್ಶಿಸಿದಾಗ ಸೀರಿಯಮ್ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಒಂದು ಮೀ ಮೌಲ್ಯದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸೀರಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ನಾಕ್‌ಔಟ್ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಷಯ ಎಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಎಷ್ಟು ಸುಲಭವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಸೆರಿಕ್ ಅಯಾನು ಎಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೆರಿಕ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಸೆರೋಸ್ ಅಯಾನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಫೋರ್‌ನಲ್ಲಿ ಸೀರಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರರಲ್ಲಿ ಸೀರಿಯಮ್ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಎಷ್ಟು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಪರಿಶೀಲಿಸಬಹುದು , ಆ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಯಾನನ್ನು ನಮ್ಮ ಸೆರಾಸಿಯನ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ನಾವು ಎಷ್ಟು ಬೇಗನೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಆದರೆ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಥಿರವಾದ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಅವುಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನೋಡಿದಾಗ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನವನ್ನು ನಾವು ನೋಡುವ ಈ ಸಂಕೋಚನವು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ah 5 5 d ನ d ಲೆವೆಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಹಾಕುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ತುಂಬುವ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಕೋಚನದ ನಂತರ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ಸ್ವಲ್ಪ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಕೂಡಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಕೆಲವು ಗಾತ್ರವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂಕೋಚನವು ಈ ಐದು ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀರಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ ಸೀರಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಿರಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ರೊಮೀಥಿಯಂ ಎಂದು ಪಡೆಯಬಹುದು . ಸ್ಟಾರ್ವಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಆಗಿ ಪಡೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಇದು ನಮ್ಮ ವಸ್ತುವಿನಂತೆಯೇ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದ್ದರೆ ಹೆಮಟೈಟ್ ಅನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟೈಟ್ ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೇಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಅಥವಾ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ನಾವು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವನ್ನು ಸಲ್ಫೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿ ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಈ ಅಪರೂಪದ ಭೂಮಿಯ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಇದು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿರುವ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಆಗಿರುವ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಂಡುಬರದ ಕೆಲವು ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಎಲ್‌ಎನ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಅಂತಹ ಒಂದು ಪ್ರಕರಣವೆಂದರೆ ಎಲ್‌ಎನ್‌ಪಿ ಒ ಫೋರ್ ಇದು ಮೊನಾಜೈಟ್‌ನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ, ಇದು ಭಾರತವೂ ಬಹಳ ಶ್ರೀಮಂತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ರಾಜಪ್ರಭುತ್ವದ ಮರಳಿನಲ್ಲಿ ದಕ್ಷಿಣ ಭಾರತದಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೊನಾಜಿಟ್ ಸನ್ಯಾಸಿಗಳ ಮರಳು ನಾವು ನಿರ್ವಹಿಸಿದ ಇತರ ಅಪರೂಪದ ಭೂಮಿಯ ಅಂಶಗಳಿಂದ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಆಕ್ಟಿನೈಡ್‌ಗಳು ಸಹ ಥೋರಿಯಂ ಸಹ ಲಭ್ಯವಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ವಿಷಯ ಎಂದರೆ ಆಹ್ ಮೊನಾಜೈಟ್ ಆಹ್ ಅದಿರು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬಸ್ಟ್ನೆಸ್ಸೈಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಸ್ಟ್ನೆಸ್ಟೈಟ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಆಹ್ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಂತೆ ನಾವು ನಮ್ಮ ಲೋಹವನ್ನು ಬೈವಲೆಂಟ್ನ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಿರ್ಬಂಧಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಜಾತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಕೆಲವು ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಸಹ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು ಮೂರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮೂಲವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಗಾಗಿ ಮಾತ್ರ ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ , ಈ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುವುದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನಿಮ್ಮ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಂತೆ ಪಡೆಯುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸರಣಿಯ ಎಲ್ಲಾ ಆಹ್ ಒಳ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಹ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ನಾವು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಸಣ್ಣ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಅಥವಾ ಚಿಕ್ಕ ಅಯಾನ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತಿರುವ ದೊಡ್ಡ ಅಥವಾ ಸಾಕಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಅದರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂಬತ್ತು ಆರ್ ಕೂಡ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಒಂಬತ್ತಲ್ಲ ಅದು

ಏಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳ ರಚನೆಗೆ ಮತ್ತು ಸೀರಿಯಮ್‌ಗೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸೀರಿಯಮ್ ರಚನೆಯಾದಾಗ ಇದು ಅಯಾನೀಕರಣ ಎಂಥಾಲ್ಪಿ ನಾಲ್ಕನೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ, ಅಂದರೆ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದರೆ ಅದು ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ i 4 ಕ್ಕೆ ಒಂದು i 3 ನಂತರ ಮೂರನೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ನಾಲ್ಕನೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕನೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಗೆ ಈ ಮೌಲ್ಯವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಸೆನಾನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಸಿರಿಯಮ್ನ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಬಹುದು ಸೀರಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಿಲಿಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಿಇಒ 2 ಎಂದು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಯುರೋಪಿಯಂ ಯುರೋಪಿಯಂ ಯುರೋಪಿಯಂ 2 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದರಿಂದ ನಮಗೆ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ d5 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕಥಾವಸ್ತು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಅಂದರೆ ಒಂದು ದ್ವಿಭಾಜ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯು ಹೆಚ್ಚಿನ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರರಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಅದು ಸೀರಿಯಮ್ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಯುರೋಪಿಯಂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದು, ಈ ಎರಡು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಇ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಲು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ, ಸೆರಿಕ್ಸ್ ಸೆರೋಸ್ ದಂಪತಿಗಳಿಗೆ ಇ 0 ಮೌಲ್ಯವು 1.74 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮ್ಮ ಕೆ ಮೆನು 4 ಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಎಷ್ಟು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಒಂದು ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿರುವ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ನಮ್ಮ ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನೀರನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ತಕ್ಷಣ ಹೇಳಬಹುದು. ನಾವು ಕೆಲವು ವೇಗವರ್ಧಕ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯಬಹುದಾದರೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಧ್ಯಯನ ಅಥವಾ ಸಂಶೋಧನೆಯ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಯುಲಾರ್ ಸೀರಿಯಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿರಿಯಮ್ ಆಧಾರಿತ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸೆರಿಕ್ ಮತ್ತು ಈ e0 ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಸೆರಾಸ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸೀರಿಯಮ್ 4 ರ ರಚನೆಯು ಅದರ ಉದಾತ್ತ ಅನಿಲ ಸಂರಚನೆಯಿಂದ ಒಲವು ಹೊಂದಿದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಹೊಂದಿದೆ ಕ್ಸೆನಾನ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕನೇ ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಝೆನಾನ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀರಿಯಮ್ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಡಿತವು ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಧಾತುರೂಪದ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾವು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರರಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಫೋರ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ. ಆದರೆ ನಾವು ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ, ಅಂದರೆ ನಾವು ಮೂರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವರ್ಗಾಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅದು ಆಕ್ವಾ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾವು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಅವು ಎಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿಭವವು ಮೈನಸ್ 2.2 ರಿಂದ 2.4 ರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿಭವವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವೆಲ್ಲವೂ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ತುಂಬಾ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ನಿಮ್ಮ ಕ್ರೋಮಿಯಂಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್‌ಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ 3d ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಯುರೋಪಿಯಂ ಯುರೋಪಿಯಂ ಮೈನಸ್ 2.0 ವೋಲ್ಟ್‌ನ ಕೆಲವು ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶ್ರೇಣಿಯು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಒಳ್ಳೆಯ ಆಲೋಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನಾವು ah ದಿ ಧಾತುಗಳಿಂದ ಎಫ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ರೋಹಿತದರ್ಶಕವಾಗಿ ನಾವು ಮೂರು ಡಿ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಾವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರೋಸ್ಕೋಪಿಕ್ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ನಾವು ಕೆಲವು ಎಫ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅವು ಎಫ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದರೆ ಅವು ಕೆಲವು ಹೊರಸೂಸುವಿಕೆ ಮಾದರಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದಾದರೆ, ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಹೊರಸೂಸುವಿಕೆ ಸೋಡಿಯಂ ಜ್ವಾಲೆಯ ಪರೀಕ್ಷೆಗಾಗಿ ನಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಾ ಪರಮಾಣು ಹೊರಸೂಸುವಿಕೆಯಂತೆಯೇ ಪಡೆಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೊರಸೂಸುವಿಕೆಯ ಮಾದರಿಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಕೆಲವು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಜ್ಞಾನದ ಪ್ರಕಾರವೆಂದರೆ ನಿಯೋಡೈಮಿಯಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಯೋಡೈಮಿಯಮ್ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ಲೇಸರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸಮಾರಿಯಾಗಳಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸರಿಹೊಂದಿಸಲು ಏಳು ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಏಳು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಆಹ್ ಏಕಾಂಗಿಯಾಗಿ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದ್ದರೆ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಏಳು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಹಾಕಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಭೂಮಿಯ ಸ್ಥಿತಿ ಆಹ್ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಕ್ಷಣ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಕಾಂತೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ 3d ಅಂಶಗಳ ಕಾಂತೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು n ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಕಾಂತೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು n ಮೌಲ್ಯವು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾಂತೀಯ ಕ್ಷಣವನ್ನು ಬೋರ್ಡ್ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟನ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾಂತೀಯ ಗುಣವು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮಾರಿಯಮ್‌ನ ಈ ಕಾಂತೀಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು ಐಸಿ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಶಾಶ್ವತ ಆಯಸ್ಕಾಂತಗಳ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ತಯಾರಿಕೆ ಮತ್ತು ಇದೆಲ್ಲವೂ ಸರಿ , ಇದರರ್ಥ ಜಲೀಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಬೇಗನೆ ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿ ಅವು ಎಷ್ಟು ಉತ್ತಮವಾಗಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸ್ಲೈಡ್ ಮಾಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ತುಂಬಾ ಚೆನ್ನಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಬಹಳ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಅವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು. ಧಾತುರೂಪವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿ ಮಾಡಬಹುದು ಸಲ್ಫರ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದಲ್ಲಿ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರಭೇದಗಳು ನಮ್ಮ 3 ಡಿ ಲೋಹಗಳಂತೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊರಹಾಕುವುದರ ಜೊತೆಗೆ ನಿಮಗೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಹ ನೀಡಬಹುದು ಸಲ್ಫೈಡ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ತುದಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಘನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಸಾಕಷ್ಟು ವಿಸ್ತಾರವಾಗಿದೆ i ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಲವು ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹೇಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಆರ್ಟ್ ಕ್ರಸ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಲಭ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಧಾತುರೂಪವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಮತ್ತು ಆ ಧಾತುರೂಪವನ್ನು ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಘನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಅಥವಾ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಅಂದರೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾದವರಿಗೆ ನಾವು ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ನೇರ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್‌ನ ಸ್ಥಾನವು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ಇವುಗಳ ಸ್ಥಾನೀಕರಣ ಮತ್ತು ಸ್ಥಾನೀಕರಣ ಐದು ಎಫ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಐದು ಸೆ ಮಟ್ಟವು ನಮ್ಮ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್‌ನಂತೆಯೇ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಲ್ಯಾಂಥನಾಯ್ಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಪಡೆಯುವಂತೆಯೇ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 5 ಎಫ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಮಟ್ಟಗಳು ಅಥವಾ 5 ತರಂಗ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು 7s ನಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು 6d ಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸರಣಿಯಿಂದ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ತಿಳಿಯುವುದು ಮಾತ್ರವಲ್ಲ, ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸರಣಿಯ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಸರಣಿ ಏನು ಇತ್ತೀಚಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಶಕ್ತಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಅವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪ್ರಮುಖವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ವಿಕಿರಣಶೀಲವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏಕೆ ವಿಕಿರಣಶೀಲವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕೆಲವು ವಿಕಿರಣಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ನಿರ್ಮೂಲನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕಿರಣಗಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಿರಣಗಳನ್ನು ಅದು ಅಧ್ಯಯನದ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ಅದು ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ ಈ ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಟಿನಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಪರಮಾಣು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಕ್ಷೇತ್ರವನ್ನು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ವಿಶ್ಲೇಷಣೆ ಟಿಕಲ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಪುಷ್ಟೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ವಿಕಿರಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾ ಗಾಮಾ ಕಿರಣಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಿರಣಗಳು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಎಂದು ವೈದ್ಯಕೀಯ ಅಭ್ಯಾಸಕ್ಕೆ ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಗಾಮಾ ಕಿರಣಗಳು ಕೆಲವರಿಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನಂತರ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯು ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಿರಣಗಳು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ಕಿರಣಗಳು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಿರಣಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ರೂಪಾಂತರಗಳಿಗೆ ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ವಿಕಿರಣಶೀಲವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸರಣಿಯು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಮಾತ್ರ ವಿಕಿರಣಶೀಲವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಅಂದರೆ ಹಾಗೆ ಥೋರಿಯಂ ಮತ್ತು ಯುರೋಪಿಯಮ್ ಯುರೋ ಯುರೇನಿಯಂ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಥೋರಿಯಂ ಮತ್ತು ಯುರೇನಿಯಂ ಅವು ಇರುವಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡು ಅಂಶಗಳ ಸ್ಥಾನದ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆ ಇರಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಥೋರಿಯಂ ಮತ್ತು ಯುರೋಪಿಯಂ ದೀರ್ಘಕಾಲ ಬದುಕುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಖನಿಜಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ದೀರ್ಘಕಾಲ ಬದುಕಿಲ್ಲ, ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲವಾಗಿ ಪಡೆಯುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಭೂರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಥೋರಿಯಂ ಮತ್ತು ಯುರೋಪಿಯಂ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಮಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಥೋರಿಯಂನಂತಹ ಖನಿಜಗಳಿಂದ ನಾನು ಈಗ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಮಠದ ಮರಳಿನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಠದ ಮರಳಿನಲ್ಲಿ ಥೋರಿಯಂ ಇದೆ ಮತ್ತು ಅವು ತುಂಬಾ ಉದ್ದವಾಗಿದ್ದರೆ ಬಿಟ್ಟುಬಿಡಿ ಇಲ್ಲವಾದರೆ ಅವು ಇಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ಅಂಶಗಳು ಮೂಲತಃ ಆಹ್ ಅವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ವಿಕಿರಣಶೀಲವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಇದ್ದಾಗ ಅವು ದೀರ್ಘಕಾಲ ಬದುಕಿದ್ದರೆ ಅಂದರೆ ಅವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ವಸ್ತುಗಳಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳಿಗೆ ಕೆಲವು ಅರ್ಧ ಜೀವನವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅರ್ಧ ಜೀವನವು ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಅರ್ಧ ಜೀವಿತಾವಧಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೊಳೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಯುರೇನಿಯಂನಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪರಮಾಣು ಇಂಧನ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಉತ್ತಮವಾದ ಪರಮಾಣು ಇಂಧನ ಯುರೇನಿಯಂ ಮತ್ತು ಪ್ಲುಟೋನಿಯಂ ಪರಮಾಣು ಇಂಧನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಯುರೇನಿಯಂ ಮತ್ತು ಉಹ್ ಪ್ಲುಟೋನಿಯಂ ಕೆಲವು ಟಿ ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ

ಅನುಗುಣವಾದ ಐಸೊಟೋಪ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ. ಯುರೇನಿಯಂಗೆ ಇದು 235 ಯುರೇನಿಯಂ ಅಥವಾ 238 ಯುರೇನಿಯಂ
ಆದ್ದರಿಂದ 235 ಯುರೇನಿಯಂ ಮತ್ತು 230 ಯುರೇನಿಯಂ ಕೆಲವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಟಿ ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ t ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಅವು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತವೆ ನಾನು ಕೆಳಗೆ ಹೋಗಿ ಅಂದರೆ ವಿಕಿರಣಶೀಲತೆಯು ಒಂದು ಅಧ್ಯಾಯವಾಗಿದ್ದು , ಪರಮಾಣು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅಧ್ಯಾಯಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಕೆಲವು ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಅದು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೊಳೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಖನಿಜಗಳ ಒಳಗೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಕೊಳೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಖನಿಜ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯುರೇನಿಯಂ 235 ಮತ್ತು ಯುರೇನಿಯಂ 238 ಗಾಗಿ ನಾವು ನೋಡುವ ಅರ್ಧದಷ್ಟು ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಯುರೇನಿಯಂ 235 ಗೆ ಇದು 7.04 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ 8 ವರ್ಷಗಳವರೆಗೆ ಮತ್ತು ಯುರೇನಿಯಂ 238 ಗೆ ಇದು 4.47 ರಿಂದ 10 ರವರೆಗೆ ಇರುತ್ತದೆ. ಶಕ್ತಿ 9 ವರ್ಷಗಳು ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವೆರಡೂ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳು ನಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಇಂಧನಕ್ಕೆ ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲುಟೋನಿಯಂ ಯುರೇನಿಯಂ ಜೊತೆಗೆ ನಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಇಂಧನ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿನ ಸ್ಥಾನೀಕರಣವು ಅವುಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ನಾವು ಅವರ ಉಪಯುಕ್ತ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಯಾವುದಾದರೂ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಪರಿಹಾರ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಅಥವಾ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ಸಂಬಂಧದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ವಿಕಿರಣಶೀಲತೆಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಅವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯಾಗಿ ಸ್ವೀಕರಿಸುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ವಿಕಿರಣಶೀಲ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ತಮ್ಮ ಪರಮಾಣು ಶಕ್ತಿ ಅಥವಾ ವಿದ್ಯುತ್ತಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಶಕ್ತಿಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಿಂದಿನ ಸದಸ್ಯರು ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ದೀರ್ಘಾವಧಿಯ ಅರ್ಧ ಜೀವನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ. ಈಗ ನಾವು ಈ ಆಹ್ ಯುರೇನಿಯಂ ಮತ್ತು ಇತರ ಎಲ್ಲದರ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಥೋರಿಯಮ್ ಆಹ್ ನಂತರ ನಾವು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಥೋರಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಯುರೇನಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ಇತರ ಆಹ್ ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಅಂಶಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೊಂದಿರಬಹುದು ಇದೇ ರೀತಿಯ ಸ್ಥಿರೀಕರಣ ಮಾದರಿ ಎಂದರೆ ಅರ್ಧ ಕ್ಷೇತ್ರ ಮಟ್ಟವು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ತ್ರಿವಳಿ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಲೋಹವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂಬ ಕೆಲವು ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋರಿಯಮ್‌ಗೆ ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಲೋಹವು ಐದು ಎಫ್ ಏಳು ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಶೂನ್ಯವು ಆಕ್ಟಿನಿಯಮ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಲ್ಯಾಂಥನಮ್ ಆಕ್ಟಿನಿಯಂನಂತೆಯೇ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ n ಸಹ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಬರುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ತ್ರಿಜ್ಯದಲ್ಲಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಅಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾವು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಅಥವಾ ಸಮಾನಾಂತರವಾದ ಆಕ್ಟಿನೈಡ್ ಸಂಕೋಚನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆಯೇ ಎಂದು ಅರ್ಥೈಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಆಕ್ಟಿನೈಡ್ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಸೇ 111 ಅಥವಾ 103 ರಿಂದ 98 ರವರೆಗೆ ಬದಲಾವಣೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಇದು 99 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ನಿಂದ 86 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿದೆ, ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಇದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಹೆಚ್ಚು ಅಲ್ಲ ಆಹ್ ನಮ್ಮ ಆಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಮತ್ತೆ ನಾವು ಅದೇ ರೀತಿ sf ಮತ್ತು d ಉಪ ಕೋಶಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೂವರೂ ಅತ್ಯಂತ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೊರಹಾಕಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ s ಮಟ್ಟದಿಂದ ಅಥವಾ d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಅಥವಾ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಐದು f ಮಟ್ಟದಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕೋನೀಯ p ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ತರಂಗ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕೋನೀಯ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು f ಕಕ್ಷೆಗಳಂತೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಕಲೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆರಡೂ ಎಫ್ ಅಥವಾ ಮೈಟಲ್‌ಗಳಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಅವು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಂತೆ ಮರೆಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅವನ ಫೋಟೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಚ್ಚಾರಣೆಗೆ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಎಫ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಐದು ತರಂಗ ಕಕ್ಷೆಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸಬಹುದು, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಕೆಲವು ಗೇಟ್ ಪಡೆದರೆ ಯುರೇನಿಯಂ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಯುರೇನಿಯಂ ಹೆಕ್ಸಾ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಯುರೇನಿಯಂ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಇದು ಯುರೇನಿಯಂ ಸಿಕ್ಸ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಯುರೇನಿಲ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯುರಾನಿಲ್ ಅಯಾನು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇರಾನಿಯನ್ ಅಯಾನು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ನಾವು ಸೀಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು, ಇದು ಯುಒ ಎರಡು ಸಿಎಲ್ ನಾಲ್ಕು ಆಗಿರುವ ಯುರೇನಿಯಂ ಡಯಾಕ್ಸೋ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ಡೈಯೊಕ್ಸೊ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೆಲವು ಸಾಕಷ್ಟು ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನೀವು h ಮೇಲೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇಲ್ಲಿರುವ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡನ್ನು ಇತರ ಕೆಲವು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್‌ನಂತಹ ಕೆಲವು ಒ ಪ್ರಕಾರದ ಲಿಗಂಡ್ ಇದ್ದರೆ ಈ ಎರಡನ್ನು ಇವುಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳಿಗೆ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಚಾರ್ಜ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್‌ನ ಒಂದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ . ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ತಟಸ್ಥ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದ ಮೇಲೆ ಶೂನ್ಯ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ಇತರ ಆಹ್ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಹ್ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅವುಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳ ಬಗ್ಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಿದೆ ಐದು ಎಫ್ ಅರವತ್ತು ಮತ್ತು ಏಳು ಸೆಕೆಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ರಾಜ್ಯಗಳು ಹೋಲಿಸಬಹುದಾದ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೋಲಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಐದು ಎಫ್ ಮಟ್ಟದಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು 6d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಿರಿ ಅಥವಾ ನಾವು 7s ಮಟ್ಟದಿಂದ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗದ ಕಡೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಗುಂಪಿನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅಂದರೆ ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿದೆ ನಾವು ಯುರೇನಿಯಂಗೆ ಹೋದರೆ ನೆಪ್ಚೂನಿಯಮ್ ನಂತರ ಆಹ್ ಪ್ಲುಟೋನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರಕರಣಗಳು ಮತ್ತು ಅಮೇರಿಸಿಯಂಗಳು ಕೆಲವು ವೇರಿಯಬಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಥೋರಿಯಂನಿಂದ ಬರ್ಕಲಿಯಮ್ ಆಹ್ ವರೆಗೆ ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನಾಲ್ಕು ನಂತರ ದಪ್ಪವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ಲಸ್ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಆರು ಇವೆರಡೂ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಬಲಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅವುಗಳ ಸ್ಥಿರತೆ ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲ್‌ಆರ್ ದಿ ಲಾರೆಂಕ್ಸಿಯನ್ ಅಥವಾ ನೊಬೆಲಿಯಮ್ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ನಾವು ಹೋಲಿಸುವದನ್ನು ನಾವು ಹೋಲಿಸುತ್ತೇವೆ t ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಯುರೇನಿಯಂ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ನಂತರ ನಾವು ಯುರೇನಿಯಂನ ಮತ್ತೊಂದು ಐಸೊಟೋಪ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಪರಮಾಣು ವಿಘಟನೆಗೆ ಕೊಳೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ TT ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಮ್ಮ ನೊಬೆಲಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಲಾರೆನ್ಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ 259 ನೊಬೆಲಿಯಮ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ 256 ಲಾರೆನ್ಸಿಯಂ ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ 102 ಮತ್ತು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ 103 ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಟಿ ಅರ್ಧ ಮೌಲ್ಯಗಳು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಿದ್ದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಗಂಟೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು 28 ಆಗಿದೆ. ಎರಡನೆಯದಾಗಿ, ನೀವು ನ್ಯಾನೊಗ್ರಾಮ್ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಪಿಕೊಗ್ರಾಮ್ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದಾದರೂ ಸಹ ಈ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವೆಲ್ಲವೂ ಕೃತಕವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ, ಅವುಗಳು ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಈ ಯುರೇನಿಯಂ ಮೀರಿದ ಎಲ್ಲಾ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಯುರೇನಿಯಂ ಅಂಶಗಳು ಇವುಗಳ ಸ್ಥಿರೀಕರಣ ಅಥವಾ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ, ಎಲ್ಲಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್ಯುರೇನಿಯಂ ಅಂಶವು ಭೂಮಿಯ ಮೇಲೆ ಸ್ವಾಭಾವಿಕವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ, ಅಂದರೆ ಯುರೇನಿಯಂನ ಆಚೆಗೆ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಬರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಕೃತಕವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ತುಂಬಾ ಅವರ ಆಸ್ತಿ ಅಧ್ಯಯನಕ್ಕೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಇದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೂ ಮೀರಿ ಸೂಪರ್ ಹೆವಿ ಎಲಿಮೆಂಟ್ಸ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೇ ನೀಡುತ್ತದೆ ಯುರೇನಿಯಂ ಇದೆ ಎಂದು ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ್ದೀರಿ, ಅಂದರೆ ಪಿಚ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತೆಯೇ ನಾವು ಪಿಚ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಯುರೇನಿಯಂ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯುರೇನಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತೊಂದು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲವಾಗಿದೆ, ಇದು ನಮ್ಮ ಎಮ್‌ನೋ ಟೂನಂತೆಯೇ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ mno ಎರಡು ನಮ್ಮ ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಪ್ಲಸ್ 4 ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 8 ರಿಂದ 2 ಅನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಬೇಕು ಅಂದರೆ 16 ಋಣಾತ್ಮಕ ಶುಲ್ಕಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ 16 ಋಣಾತ್ಮಕ ಶುಲ್ಕಗಳು ನಾವು ಹೇಗೆ ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಬಹುದು ಯುರೇನಿಯಂ ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಯುರೇನಿಯಂ ಟೆಟ್ರಾವೆಲೆಂಟ್ ಇರುವಿಕೆಯಿಂದ ಅದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಯುರೇನಿಯಂ ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಟೆಟ್ರಾವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿಚ್ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿರುವಂತೆ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿಚ್ ಮಿಶ್ರಣವು ಪರಮಾಣು ಇಂಧನ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಗೆ ನಮ್ಮ ಮೂಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ನಾನ್ ಸ್ಟೊಯಿಯೋಮೆಟ್ರಿಕ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಅಂದರೆ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದರ್ಥ ನಂತರ ನಮ್ಮ fe3o4 ನಂತಹ ಮಿಶ್ರಣ ಮಾನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟೈಟ್ ಎಂದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ tw ಎರಡೂ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಯುರೇನಿಯಂಗೆ ಒ ಮತ್ತು ಐರನ್ ಮೂರು ಹಾಗೆಯೇ u308 ಹೆಕ್ಸಾವಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಹೆಕ್ಸಾವಲೆಂಟ್ ಎರಡನ್ನೂ ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇತರ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ಲಸ್ ಆರು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರೊಂದಿಗೆ ತಕ್ಷಣ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಬಹುದು. ಅಂದರೆ ನಾವು ಮೊಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಅನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ನಾವು ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಅನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಮಾಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಡಯಾಕ್ಸೋಫಾರ್ಮ್ ಟಂಗ್‌ಸ್ಟನ್ ಡೈಆಕ್ಸೋಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಅವುಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಏಕೆಂದರೆ ಮಾಲಿಬ್ಡಿನಮ್ ಕೂಡ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ನಾವು ವಿವಿಧ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ಈ ಅಂಶಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆ ಅವುಗಳ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆಯು ನಮಗೆ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಲವಣಗಳಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ನಿಯಮಿತವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೇ ಲವಣಗಳು ತಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಗಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಮ್ಮ u ನಂತಹ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ f6

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು ಲೋಹದ ಉಪ್ಪು ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಯುರೇನಿಯಂ ಸಂಯುಕ್ತ ಯುರೇನಿಯಂ ಹೆಕ್ಸಾಫ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಯುರೇನಿಯಂನ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಉತ್ತಮ ಲಿಗಂಡ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು. ಅಯಾನ್ ಸರಿ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು