ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭೋದಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಧ್ಯಾಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ನಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ಆರು ತರಗತಿಗಳು ಇರುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ವಿವಿಧ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದನ್ನು ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ನಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆಯೇ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೋಹದ ಲವಣಗಳು ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಅಯಾನಿನ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಸಹ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅಯಾನಿನ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಗುಂಪನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಅವು ಪ್ಲಸ್ cl ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ti ನಲ್ಲಿ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು 2 ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಲ್ಯಾಟಿಸ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ಯಾಕ್ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಕೆಲವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕೆಲವು ಸಂಘಟಿತ ಬಂಧ ಮತ್ತು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಚಾರ್ಜ್ನ ಕೆಲವು ದೇಣಿಗೆಯ ಮೂಲಕ ದೇವತಾ ಬಂಧ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಅಣುವು ಎಲ್ಲಾ ಜೀವಗಳ ಅಸ್ತಿತ್ವದಿಂದಲೂ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಿಯಾದರೂ ನಾವು ನಮ್ಮ ಜೀವನಕ್ಕೆ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದಾದ ಈ ನೀರಿನ ಅಣು ಸರಳವಾದ ನೀರಿನ ಅಣು ಮತ್ತು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ರಚನೆಯ ಅರ್ಥ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಅಣು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮತ್ತು ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರಣ ಭಾಗಶಃ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲತಃ ಈ ಓ ಬಂಧದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಗಳನ್ನು ರಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಯಾವುದೇ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಎಂದು ಹೇಳುವಂತಹ ಯಾವುದೇ ಜಾತಿಗೆ ಕೆಲವು ಬಂಧದ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಬಳಸಬಹುದಾದರೆ ಅದು ಈಗ ಈ ಓಹ್ ಬಂಧದಲ್ಲಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಕತ್ತರಿ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ರಚನೆಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ನಾವು ಓ ಮತ್ತು ಮೀ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಆಮ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿರುವುದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಓಂ ಬಂಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಓಮ್ ಬಂಧವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದ್ದರೆ ಓಮ್ ಬಂಧವು ಒಂದು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧ ಅಥವಾ ಡೇಟಿವ್ ಬಂಧವಾಗಿದ್ದು , ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಓಂ ಬಂಧದ ರಚನೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುವ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವು ನೀರಿನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ನೀರಿನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಕನಿಷ್ಠ ಅಂತಹ ಸಂವಹನವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಅದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಆಗಿರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಾವು ಯಾವುದೋ ಕಡೆಗೆ ಮುನ್ನಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು. ಕೆಲವು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಮೀಸಲಾಗಿರುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಧ್ಯಾಯವನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಬಹುದಾದರೆ ಅದು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬೆನ್ನೆಲುಬು ಅಥವಾ ಬೆನ್ನುಮೂಳೆ ಅಥವಾ ಆಧುನಿಕ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಇದು ಮುಖ್ಯ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತ್ತೀಚಿನದು ಏಕೆಂದರೆ ಕಳೆದ 120 ವರ್ಷಗಳಲ್ಲಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬೆಳವಣಿಗೆಯನ್ನು 120 ವರ್ಷಗಳ ನಂತರ ಅಲ್ ಫ್ರೆಡ್ ನೋಬೆಲ್ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವಾರ್ನರ್ ನಂತರ ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವರ್ನರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವರ್ನರ್ ಆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದರು 1890 ರ ದಶಕ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕಾರವು ಈ ಕೊನೆಯ ಅವಧಿಯಲ್ಲಿ, ಅಂದರೆ ನಾವು ಮೊದಲು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುವ ಅವಧಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ನಂತರ ನಾವು ಗುರುತಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಬಹುದು ಅವುಗಳ ಸ್ಥಾನಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ರಚನೆಗಳು ಮತ್ತು ನಾವು ವಿವರವಾಗಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಆದರೆ ಕಳೆದ 120 ವರ್ಷಗಳಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಆಧುನಿಕ ದಿನಗಳ ಸಮನ್ವಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಮೀಸಲಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು ಒಂದು ಸರಳ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ m n ಪ್ಲಸ್‌ನ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಥವಾ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅದಿರುಗಳು ಮತ್ತು ಖನಿಜಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಓಟ್ಸ್ ಮತ್ತು ಖನಿಜಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಖನಿಜ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಆಮ್ಲಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತವೆ. ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಲೋಹದ ಲವಣ ಸಿನಿಕಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಈ ಅದಿರು ಮತ್ತು ಖನಿಜಗಳ ಸಂಸ್ಕರಣೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದ ಬರುವ ಅಯಾನುಗಳು ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ತಾಮ್ರವು ತಾಮ್ರ 2 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನ್ ಆಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ನಾವು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹಾಕುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ಲೋಹದ ಅಯಾನನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಇಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ತಿಳುವಳಿಕೆಗಳು ನಮ್ಮ mn ಪ್ಲಸ್ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಒಳಗೆ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು

ದ್ರಾವಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಹೇಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಲವಣಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಂತೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಅಂದರೆ ಡಾಟ್ nh2o
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೇಟ್‌ನಂತೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿದರೆ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಈ ಅಡಿಭಾಗಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಲೋಹದ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೂಡ ಆಗಿದೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಜೈವಿಕ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬೆನ್ನೆಲುಬು ಅಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯ ಅಂದರೆ ಜೈವಿಕವಾಗಿ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಹೇಳಿದರೆ ಕಬ್ಬಿಣವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ರಕ್ತದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ . ನಮ್ಮ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಅಥವಾ ಅದು ನಮ್ಮ ಮಯೋಕ್ಲೋಬಿನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಜೀವಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿಯೂ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಜೈವಿಕ ಪ್ರಭೇದಗಳಲ್ಲಿ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ಅವು ಎಷ್ಟು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು . ವಿವಿಧ ರಾಸಾಯನಿಕ ಉದ್ಯಮಗಳಲ್ಲಿ ಸಹ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ರಾಸಾಯನಿಕ ಉದ್ಯಮವು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಉತ್ತಮ ವೇಗವರ್ಧಕಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಉಪಯುಕ್ತತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಕ್ಕು ವಿಶ್ಲೇಷಕರು ಇರುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಆ ವೇಗವರ್ಧಕಗಳು ಕೆಲವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ರಚಿಸಿದರೆ ಅವು ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಸಾವಯವ ರೂಪಾಂತರಗಳು ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಅಜೈವಿಕ ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಮೀಸಲಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಸಾವಯವ ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಔಷಧೀಯ ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಅಥವಾ ಔಷಧೀಯವಾಗಿರಬಹುದು. ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಈ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಬಳಸುವ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ನಿಕಲ್ 0 ನಂತೆ ಇರುವ ಕೆಲವು ಯಾದೃಚ್ಛಿಕ ರೀತಿಯ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಕಲ್ 0 ಎಂದು ನಿಕಲ್ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಕೆಲವು ನಿಕಲ್ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದು ಕೆಲವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಇದರರ್ಥ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ರಾಸಾಯನಿಕ ಉದ್ಯಮಕ್ಕೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಬ್ಲ್ಯೂ ಇವನ್ನು ವಿವಿಧ ವರ್ಣದ್ರವ್ಯಗಳಿಗೆ ಹೇಗೆ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಒಂದು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಾಲಿನ್ಯ ನೀಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಮತ್ತು ಓರಿಯೊಲಿನ್ ಸಹ ಮತ್ತೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಜೀರಿಯನ್ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಈ ಮೂರು ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತೆ ನಿಮ್ಮ ಸಿಬಿಎಸ್ಇ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲವೂ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಶ್ಯನ್ ನೀಲಿ ಯಾವುದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಈ ಬಣ್ಣವು ಹೆಚ್ಚು ತೀವ್ರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಶ್ಯನ್ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬಣ್ಣವಾಗಿ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ಇದನ್ನು ಏಕೆ ಬಣ್ಣಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೂತ್ರೀಕರಣವು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಅದರ ಬಣ್ಣವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಉಪಯುಕ್ತತೆ ನಂತರ ಮಾತ್ರ ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಸೂತ್ರ ಏನಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ತಕ್ಷಣ ಹೇಳಬಹುದು ಇದು kfefecn ಪೂರ್ತಿ ಆರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಯಾವುದು ಅಥವಾ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗ ಎಂದರೆ ನಾವು ಚೌಕಾಕಾರದ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವ ಕೆಲವು ಭಾಗವನ್ನು f cn ಸಂಪೂರ್ಣ ಆರು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯದ ಸ್ವರೂಪ ಅದೇ ರೀತಿ ಮತ್ತೊಂದು ಹಳದಿ ಮಿಶ್ರಿತ ಹಳದಿ ವರ್ಣದ್ರವ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ, ಅದು ಅರಿಯೋಲಿನ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಿ. ಇದು no2 ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಇದು no2 ಆಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಯಾನು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೈಟ್ ರಹಸ್ಯವಾಗಿ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ ನೀವು ಖನಿಜ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದ ಬರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನಿಮ್ಮ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಕಾಪರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಘನ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಸರಳ ವಿಧಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಯಾನುಗಳು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಅನುಗುಣವಾದ ಖನಿಜ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳು ಇಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಿಎನ್ ಮೈನಸ್ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಯಾನುಗಳು ಇನ್ನೂ ಆ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಕೆಲವು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಇವುಗಳು ತುಂಬಾ ಸರಳವಲ್ಲ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಸರಳವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಲವಣಗಳಿಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಇವುಗಳು ಲೋಹದ ಉಪ್ಪು ಅಲ್ಲ . ಇಲ್ಲಿಯೂ ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಭಾಗವನ್ನು ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇವುಗಳನ್ನು ಪದಗಳಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲು ಆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ಏನು ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಅನುಗುಣವಾದ ಚೌಕದ ಆವರಣಗಳಲ್ಲಿ ಅವು ಏಕೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ವರ್ಣದ್ರವ್ಯಕ್ಕೆ ಹೇಗೆ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಅಲ್ಜೀರಿಯನ್ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಆಂಥ್ರಾಕ್ವಿನೋನ್‌ನ ಸಂಯುಕ್ತವಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಕೆಂಪು ವರ್ಣದ ಉದಾಹರಣೆಯು ನಮಗೆ ಏನಾದರೂ ಇದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ. ಅಂದರೆ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಎರಡು ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ 910 ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಂಥ್ರಾಸಿನ್ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಕ್ವಿನೋನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಂಥ್ರಾಸಿನ್ ಆಧಾರಿತ ಕ್ವಿನೋನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಅದರ ಎರಡು ಮತ್ತು ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ಆಂಥ್ರಾಕ್ವಿನೋನ್ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಆಗಿರಬಹುದು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಬಂಧದ ರಚನೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಂಪು ಸರೋವರ ಅಥವಾ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಅದ್ಭುತವಾದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವಾಗಿದ್ದು ಅದು ಒಂದು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂಗೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಮಾತ್ರ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ . ಮತ್ತೆ ಕೆಂಪು ವರ್ಣದ್ರವ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಹಳದಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಕೆಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ಉಪಯುಕ್ತ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನಾವು ಸಾಂದರ್ಭಿಕವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಂದರೆ ಶಾಲಾ ಬಸ್‌ಗಳನ್ನು ಪೇಂಟಿಂಗ್ ಮಾಡಲು ನಾವು ಹೇಗೆ ಲೀಡ್ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸ್ವಲ್ಪ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ಮಾತ್ರ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು

ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಸಂಘಟಿತ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಹತ್ತೊಂಬತ್ತು ಮತ್ತು ಆಕ್ವಿನೋನ್ ಅನ್ನು ನಮ್ಮ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಂತಹ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ನಾವು ಗೊಂದಲಕ್ಕೀಡಾಗಬಾರದು ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಇದು ಒಂದು ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಪರಿವರ್ತನೆ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಂದ ಮಾತ್ರ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ 3d 4d ಮತ್ತು 5d ಅಂಶಗಳು ಇತರ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇರಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಸತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಪಾದರಸದಂತಹ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳನ್ನು ತುಂಬಿದಂತೆಯೇ ಅದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇರಬಹುದು ಅದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಇರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲಿಜರಿನ್ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಏನನ್ನಾದರೂ ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ನೀವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಡೈ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನೀವು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಡೈಯೊಂದಿಗೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೌಂಡ್ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಆಮದು ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಇರುವ ಅಂದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದರೆ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಈ ಆಂಥ್ರಾಕ್ವಿನೋನ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆಂಟಿಕ್ವಿನೋನ್ ಡಿಪ್ರೊಟೋನೇಶನ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪುಗಳು ಒ ಮೈನಸ್‌ನಂತೆ ಇರುತ್ತವೆ ಫೀನಾಲ್ ಘಟಕವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಥವಾ ಎರಡನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬಂಧಿಸಿ ಕೆಲವು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಮತ್ತೆ ಬಣ್ಣವು ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಇದರ ಉಪಯುಕ್ತತೆಯಾಗಿದೆ. ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ನಾವು ರಚಿಸಬಹುದಾದ ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಯಾನುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಇತರ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆಯಂತಹ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆಯಂತೆಯೇ ನಾವು ಈಗ ನಮ್ಮ ರಾಂಡಿ ನಿಕಲ್ wh ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಿಕಲ್ ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸೂಕ್ಷ್ಮ ಪುಡಿಯಾಗಿ ನಿಕಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆದರೆ ಆ ನಿಕಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಇತರ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಿದರೆ ನಿಕಲ್ ಉತ್ತಮ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಕಲ್ ಶೂನ್ಯವು ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ. ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಣುಗಳು ಅನಿಲ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹವು ಶೂನ್ಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಅನಿಲ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ವಿಷಯದಿಂದಾಗಿ ಈ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದಾಗಿ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಂದರೆ ನಿಕಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ತಟಸ್ಥ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇಂಗಾಲದ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ತಟಸ್ಥ ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಕಲ್ 0 ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಸಹ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಬ್ಬಿಣದಂತಹ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು fe3 ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆದರೆ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ದ್ವಿ ಶಾಸ್ತ್ರ ಎಂದರೆ ಜೈವಿಕ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ನಮ್ಮ ಶಾಲಾ ದಿನಗಳ ವಿಶಿಷ್ಟ ಹೆಸರುಗಳು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಎಂದರೇನು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ . ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ಏಕೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಮತ್ತೆ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಸಹ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಹಾಗೆಯೇ ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ಸಹ ಒಂದು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಇರುವಂತಹ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಜೈವಿಕ ಅಜೈವಿಕ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧವನ್ನು ಸಹ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜೈವಿಕ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಿ 12 ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ಸಹ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ನ ಜೈವಿಕ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ನೀವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾರಾದರೂ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಕೇಳಿದರೆ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ IM ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಅಥವಾ ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಹಾಗೆ ಯಾವಾಗಲೂ ನಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ . ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಯಾನುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದವು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು k 3 fecn whole six ನಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಶಾಲಾ ದಿನಗಳಿಂದಲೂ ಇದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರ್ರಿ ಸೈನೈಡ್ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣವು ಪ್ಲಸ್ ತ್ರೀನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರಿಕ್ ಸೈನೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವ ಭಾಗವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಇದು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗವು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಭಾಗವು ಅಯಾನಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸರಳ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಸಮತೋಲಿತಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯ ಮೇಲೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ಚಾರ್ಜ್ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರ್ರಿ ಸೈಗೆ ಅನೈಡ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಲು ನಿಮಗೆ ಮೂರು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ, ನಾವು ಬರೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಟ್ರೈಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ

ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್‌ಗಾಗಿ ಟ್ರಿಪೊಸಿಟಿವ್ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಲು ಅಂತಹ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ ಈ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಟ್ರೈಯಾನಿಕ್ ಆಗಿದೆ. ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಈ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸಲು ಮೂರು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತಟಸ್ಥ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಭಾಗವಾಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಆಹ್ ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಭಾಗಗಳು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೂಡ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ವಿಜ್ಞಾನವು ಮುಖ್ಯವಾದ ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಸೂರ್ಯ ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ . ಹೆಚ್ಚು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳು ಅಂದರೆ ಕೆಲವು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಎರಡನ್ನೂ ಸಂಕೀರ್ಣ ಘಟಕವಾಗಿ ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ಸಹ ಒಂದು ಕಂಪ್ ಆಗಿದೆ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಅಯಾನುಗಳು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಲೆಕ್ಸ್ ಘಟಕವು ಈಗ ನಾವು ಹುಡುಕುತ್ತಿರುವ ಉದಾಹರಣೆಗಳೆಂದರೆ, ಸಣ್ಣ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಣುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಣ್ಣ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಣುಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದರೆ ಅದು ಆಗಿರಬಹುದು ನಿಮ್ಮ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಅಯಾನುಗಳು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುತ್ತವೆ ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಕುಟುಂಬದ ಅಯಾನುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 3d 4d ಅಥವಾ 5d ಲೋಹಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಅದು ಆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಮೀರಬಹುದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ರೂಪವು ನಿಕಲ್ ಟೆಟ್ರಾ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ನಿಕೊ ಪೂರಾ ಫೋರ್ ನಂತಹ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನಂತರ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಕೆ ತ್ರೀ ಫೆಕ್ ಎನ್ ಹೋಲ್ ಸಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಷನ್ ಕೆಲವು ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸಹ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಅವು ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುವ ಸಣ್ಣ ಗುಂಪುಗಳ ಸಣ್ಣ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಸಮನ್ವಯ ಜ್ಯಾಮಿತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವೈ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ರೇಖೀಯ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ವಿಶಿಷ್ಟ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಹೊರತಾಗಿ ಬಹುಮುಖತೆಯು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ . ನಿರ್ಬಂಧಿತ ರೇಖಾಗಣಿತಗಳು ಇಂಗಾಲವು ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ರೇಖೀಯ ಜೋಡಣೆಯಿಂದ ಅಷ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ನಿಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅದರ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಅಥವಾ ಕೈಗಾರಿಕಾ ವೇಗವರ್ಧನೆಯಿಂದ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಆಧುನಿಕ ದಿನದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಮೇಲ್ಮೈ ಜವಳಿ ಬಣ್ಣಗಳ ಮೇಲೆ ಉತ್ತಮವಾದ ಲೋಹಲೇಪಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಪ್ಲೇಟಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಇದೀಗ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಮತ್ತು ಔಷಧೀಯ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಆಹ್ ಡೈ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಈ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳು ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಔಷಧೀಯ ಇತಿಹಾಸದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಒಳ್ಳೆಯದು ನಮ್ಮ ಸಿ ಸ್ಪ್ಲಾಟಿನ್ ಇದು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಆಧಾರಿತ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ವಿರೋಧಿ ಔಷಧವಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋದಾಗ ನಾವು ವಿವಿಧ ಮೆಟಲರ್ಜಿಕಲ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಚಿನ್ನದ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸುವುದು ಅಥವಾ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುವುದು ಸೈನೈಡ್ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಸೈನೈಡ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲತಃ ಸಮನ್ವಯ ಘಟಕದ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ ಅಥವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ, ನಂತರ ಈಗ ನಾವು ಕೈಗಾರಿಕಾ ವೇಗವರ್ಧಕ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೀಗ ನಾವು ಆ ಅನುಗುಣವಾದ ವರ್ಣದ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಿಮ್ಮ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂಗೆ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುವುದಕ್ಕಾಗಿ ಆಂಥ್ರಾಕ್ವಿನೋನ್ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯಾಂಥಾಕ್ವಿನೋನ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂಗೆ ಬಂಧಿತವಾದಾಗ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬಲವಾಗಿ ಬಣ್ಣ ಹೊಂದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಉತ್ತಮ ಕಾರಕವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ. ಬಣ್ಣಗಳ ತೀವ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಎಲ್ಲವೂ ತುಂಬಾ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ, ಇದು ವರ್ಣದ್ರವ್ಯವಾಗಿದೆ ನೀವು ಪಿಗ್ಮೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಡೈ ಅನ್ನು ಆ ಬಣ್ಣಗಳ ತೀವ್ರತೆಯು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಅಹ್ ಅಲ್ಲದ ಕಾರಣ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಇದು ಸರಿಯಾದ ಸಮಯ ಈ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಕಾರಕವು ಆಂಥಾಕ್ವಿನೋನ್ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆಂಥ್ರಾಕ್ವಿನೋನ್ ಯಾವುದೇ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಯಾನಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಉತ್ತಮ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಕಾರಕವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಅಯಾನು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವಾಗ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮವು ನಾವು ಕಾರಕವನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ಅದು ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಕಾರಕವು ಕೆಲವು ಸುಂದರವಾದ ಕೆಂಪು ಸರೋವರವನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ, ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅರೆ ಮೈಕ್ರೋ ಕ್ವಾಂಟಿಟೇಟಿವ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಸ್ಪಾಟ್ ಪ್ಲೇಟ್ ಕೂಡ ಸ್ಪಾಟ್ ಪ್ಲೇಟ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೂ ಆ ಕಾರಕಗಳ ಹನಿಗಳಲ್ಲಿ ಗುರುತಿಸಲು ಕೆಲವು ಸುಂದರವಾದ ಬಣ್ಣ ಅಥವಾ ಸರೋವರ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಆ ಎರಡು ಬಣ್ಣಗಳ ಸೆಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆರಡೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಇರುವಾಗ ಅದು ಹೊಂದಿದೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಮಾತ್ರ ಇರುವಾಗ ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣವು ಮತ್ತೊಂದು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಇರುವಾಗ ಅವು ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಅದು ಯಾವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಆ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಗುರುತಿಸಬಹುದು. ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅನ್ವಯವಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯ ತರಗತಿಗಳಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ಆಹ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ಅದು ನಮ್ಮ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಪ್ಪನ್ನು ನಾವು ಉಪ್ಪು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೇಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಸಮನ್ವಯ

ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಬಹುದೇ ಮತ್ತು ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪಾಗಿರುವಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣದ ಫೆರಸ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಟ್ಯಾಗ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪು ಕಬ್ಬಿಣವು ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಸಣ್ಣ ಅಣುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಅಥವಾ ಅದರೊಂದಿಗೆ ಅಯಾನುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಸಣ್ಣ ಅಣುಗಳು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಸಂಘಟಿತ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ನಿಮ್ಮ ಮೋಡ್ ಸಾಲ್ಟ್ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಮತ್ತು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಫೆರಸ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ಇದು ಫೆರಸ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂನ ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪು. ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣದ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಈ ಸೂತ್ರೀಕರಣ ಕೇಂದ್ರದ ಚುಕ್ಕೆ ನೀಡಲ್ಪಟ್ಟಂತೆ ಅದು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ . ನಿಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನಿನ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನು ಅಥವಾ nh3 ಯಂತಹ ಅಮೋನಿಯದ ಸಮನ್ವಯವು ನಿಮ್ಮ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಇಲ್ಲದಂತೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು, ಅದೇ ರೀತಿಯ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಲಾರಂ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಲವಣಗಳು ಎರಡು ಲವಣಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಅವು ಸಹ- ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಕೋಕ್ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಒಂದೇ ಘಟಕದಲ್ಲಿ ಅವು ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಗುರುತನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಅವುಗಳು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ಸರಳವಾದ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದರ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಆಹ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಎಚ್ಚರಿಕೆ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನದು ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ, ಈ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪನ್ನು ನಾವು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಫೆ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ನಡುವೆ ಈ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧವು ಇದೆಯೇ ಎಂಬ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಇದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಥವಾ ಇಲ್ಲದಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆಯೇ ಮತ್ತು ಅದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕೆಲವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಘಟಕಗಳು ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನೀರು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ fe 2 ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ತಟಸ್ಥ ಅಮೋನಿಯ ಅಣು ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಎಂದು ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ವಿಭಜಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪು d ಆಗಿರುವಾಗ ವಾಸ್ತವಿಕ ಅಭ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಜಾತಿಗಳಿವೆ . ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿರುವ ನಾವು ಉಪ್ಪು ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆರಸ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯೋನಿಯಮ್ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಭೇದಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವಲ್ಲಿ ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಗಳು ಇಲ್ಲ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನು ಅಮೋನಿಯಂ ಆಗಿಯೂ ಇರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಎಂದು ಗುರುತಿಸಬಹುದಾದ ಅಯಾನು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪಿನ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲವಣಗಳಂತಹ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಪ್ಪು ಎಲ್ಲಾ ಡಬಲ್ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಿಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈಗ ನಾವು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದು ಈಗ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರಿಕ್ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರೋ ಸೈನೈಡ್ ಇದು k3 ಬದಲಿಗೆ ಈಗ k4 ಸಮರ್ಥ ಸಂಪೂರ್ಣ ಆರು ಆದರೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗಳು ಫೆರಸ್ ಅಯಾನಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಫೆರಸ್ನ ಲವಣಗಳು ಫೆರಸ್ ಮತ್ತು ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಹೆಚ್ಚು ವಿಷಕಾರಿಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಿಯೂ ಚೌಕಾಕಾರದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗಿಲ್ಲ. ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಏನನ್ನಾದರೂ ಬರೆದಿದ್ದೇವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗವು ಈ ಚೌಕದ ಆವರಣದ ವಿಷಯದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಘಟಕವನ್ನು ರಚನೆಯಿಂದ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದಾಗಿ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು ಸೈನೈಡ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಡುವಿನ ಬಂಧದಿಂದಾಗಿ ಫೆರಸ್ ಮತ್ತು ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನು ಒಂದು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೇವೆ. ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಘಟಕ ಅಥವಾ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಅಸ್ತಿತ್ವವನ್ನು ನೀಡುವುದು ಅದರ ಸ್ವಭಾವವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಫೆರೋಸೈನೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಯಾನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆರೋಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ, ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವಾದ ಆರು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ. ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಜಾತಿಯೆಂದರೆ, ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಎರಡೂ ಸಂಕೀರ್ಣ ತುಣುಕುಗಳು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತಿರುವ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ತಾಮ್ರದ ಭಾಗವು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಭಾಗವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ . ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದಂತೆಯೇ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವು ನಿಮ್ಮ ಸಿಸ್ ವಿಧವಾಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ , ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ಅಂದರೆ ಅದೇ ಗುಂಪುಗಳು ಅಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಸಾರಜನಕವು ನಮಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಲ್ಲಿ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ 90 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ಪರಸ್ಪರ ಇರುತ್ತದೆ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಸಿಸ್ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲದ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಸಿಸ್ ಪ್ಲಾಟಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಔಷಧವಾಗಿದ್ದರೆ ಆದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉಪಯುಕ್ತತೆಯನ್ನು ನಮಗೆ ನಿರ್ದೇಶಿಸಿ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂರು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಇದು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗದ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಇದು ತಟಸ್ಥ ಭಾಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಬಹಳ ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸ್ವಭಾವವು ನಾವು ಆ ಸ್ವಭಾವಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ಲವಣಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ದ್ರಾವಣ ಅಥವಾ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿ ಅಯಾನುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಪತ್ತೆ ಮಾಡಬಹುದು, ಹಾಗೆಯೇ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಂದ ಯಾವುದೇ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ. ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾದರಿಗೆ ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಇದು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬೆಳ್ಳಿ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ ದುರ್ಬಲ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬೆಳ್ಳಿ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನು ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀವು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚುವ ಇ ಕಾರಕವು ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಹೇಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ನಾವು ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಮಳೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಪರಿಮಾಣದ ವೇಳೆ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮಧ್ಯಮ ಅಥವಾ ಪರಿಮಾಣವು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಣ್ಣ ಪ್ರಮಾಣದ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅವಕ್ಷೇಪವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಮಳೆಯು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು. ಲವಣವು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ಅಯಾನ್‌ನಂತೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಕ್ಸಾಮೈನ್ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ತ್ರೀ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಇದು ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಕ್ಸಾ ಅಮ್ಮೈನ್ಸ್ ಅಮ್ಮೈನ್ಸ್ ನಾವು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ಸಹ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬೆಳ್ಳಿ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಹೆಕ್ಸಾಮೈನ್ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೂರು agcl ಅಣುಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು agcl
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು agcl ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಾವು ಅದನ್ನು ಫಿಲ್ಟರ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅವುಗಳ ತೂಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಪರಿಮಾಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಈ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಅಂದರೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಲೋಹದ ಆಶ್ರಯಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ನಾವು ಜಾತಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಲೋಹ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬದ್ಧವಾಗಿದೆ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತದೆ, ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಲಿಗಾಂಡ್ ಎಂದು ಏಕೆ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಲ್ಲ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ನಾವು ಫೆರಸ್ ಅಯಾನಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಸೈನೈಡ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಫೆರೋಸೈನೈಡ್ ಅಥವಾ ಫೆರ್ರಿ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಲ್ಲಿ ಕಾಣೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಯಾವಾಗಲೂ ತುಂಬಾ ಸಹಾಯಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಭೌತಿಕ ಅಳತೆಗಳು ಸಹ ಭೌತಿಕ ರಾಸಾಯನಿಕ ಮಾಪನಗಳು ಸಹ ಸಹಾಯಕವಾಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಭೌತಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಅಯಾನುಗಳು ನಿಮಗೆ ನಮ್ಮ ಕಾರ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ತುಂಬಾ ಸಹಾಯಕವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ವಾಹಕತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯನ್ನು ನಡೆಸುವ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಲವಾಗಿ ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾರ್ಜ್ ವಾಹಕತೆಗೆ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 1866 ರಿಂದ 1919 ರ ಅವಧಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವರ್ನರ್ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವಾರ್ನರ್ ಎಂದು ನಾನು ನಮ್ಮ ಮೊದಲ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಆ ವ್ಯಕ್ತಿಗೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ 1890 ರ ದಶಕದಲ್ಲಿ ಅವರು ಮೂಲತಃ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದರು ಮತ್ತು ಅವರು ಮೂಲತಃ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಎಂದು ತಂದರು ಪ್ರೋಟಾನ್ ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್‌ನಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸ್ವಭಾವದ ಬಗ್ಗೆ ಏನೂ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದಾಗ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಈ ಎರಡು ವೇಲೆನ್ಸಿಗಳ ಸ್ವಭಾವವು ಒಂದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ದ್ವಿತೀಯಕ ವೇಲೆನ್ಸಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಕೋಬಾಲ್ಟಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ cocl3 ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಜೈವಿಕ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹಗಳಂತೆ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ c ಯಾವಾಗಲೂ ಬಂಡವಾಳವಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ cocl3 ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪು, ಅಲ್ಲಿ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಜೊತೆಗೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು cl ಮೈನರ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ, ನಂತರ ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಂತಹದನ್ನು ತರುತ್ತೇವೆ, ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ನೀರನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುವ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ . ಉಪ್ಪು ಅವು ಹಾಗೇ ಇವೆ ಆದರೆ ಈ ಅಮೋನಿಯಾಗಳು ಒಂದೇ ಅಮೋನಿಯಾ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಹಲವಾರು ಅಮೋನಿಯಾಗಳು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗೆ ಬದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಈ ಅಮೋನಿಯ ಅಣುಗಳು

ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ನೇರವಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕೆಲವು ಘಟಕಗಳಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಂತೆಯೇ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿರುವ ನೀರಿನ ನೀರು ಈ ಅಮೋನಿಯಾ ಕೂಡ ಕೆಲವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನಮ್ಮ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು ಕೋಬಾಲ್ಟಿಕ್ ಸೆಂಟರ್ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರವು ಕೆಲವು ಪ್ರಭೇದಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಸೇರಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಮತೋಲನವು ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ದ್ವಿತೀಯ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು ನಾವು ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಹಲವಾರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕೋಬಾಲ್ಟಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಹಾರಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಪ್ರಮುಖ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಈ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿಯೂ ಬಳಸಲಾಗುವುದು ಮತ್ತು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಯು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಳವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಬಣ್ಣದ ಸ್ವರೂಪದ ಮೇಲೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು n ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ n ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣದ ನೀರು ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣವಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು
ಆದ್ದರಿಂದ n ಸಂಖ್ಯೆಯು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳನ್ನು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೋ ಅದನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಈ ಮೈಬಣ್ಣದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಯಾನು ಜಾತಿಗಳು ಈ ಕ್ಯಾಮೊ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಾ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ನಮ್ಮ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಅದು x ಆಗಿರಬಹುದು ಮೂರು ಇದು ಎರಡಾಗಿರಬಹುದು ಅದು ಒಂದಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಶೂನ್ಯವೂ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ದೃಷ್ಟಿಗೋಚರವಾಗಿ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳಾಗಿ ಪರಿಶೀಲಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಣ್ಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯಂತೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹಿಮ್ಮುಖವಾಗಿ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಬಳಕೆಯಿಂದ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನೈಟ್ರೇಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ತ್ರೀ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು, ಕೆಲವು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಹೊರಹೋಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಹೊರಬರುವ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ಹೊರಹಾಕಬಹುದು ಆದರೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಇತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಮಳೆಗೆ ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯ io ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆ n ಅಂದರೆ ag ಪ್ಲಸ್ cl ಮೈನಸ್ ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದು ಕರಗದ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವುದು ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕೇವಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವಿಕೆಯಿಂದಾಗಿ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಪ್ರಭೇದಗಳಂತೆ ಅವು ಪ್ರತ್ಯೇಕಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬೆಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ಬೆಳ್ಳಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಅದು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಏನು ನಾವು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯು ನಾವು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಹರಳುಗಳ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಇದು ಸ್ವಲ್ಪ ಕಿತ್ತಳೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಿತ್ತಳೆ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಆಹ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಆ ಸ್ಫಟಿಕಗಳ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಬಣ್ಣವು ಹಳದಿ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳ ಸ್ಟೊಯಿಕಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಮತ್ತು ಈ ಆರು ಅಮೋನಿಯಾದಲ್ಲಿ ಆರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ನಮಗೆ cocl ಮೂರು ಡಾಟ್ ಆರು h2o ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ವಿವರಿಸುವುದಿಲ್ಲ. ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಅಮೋನಿಯವು ದ್ರವ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ರಾವಕಗಳಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಮೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಆಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ನ ಶೇಕಡಾವಾರು ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ನ ಶೇಕಡಾವಾರು ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನ ಶೇಕಡಾವಾರು ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಿದರೆ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಶಿಷ್ಟ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಇದರ ಉತ್ಪನ್ನವು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದರೆ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಈಗ ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದೆ . ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ d ದ್ರಾವಣವು ಸಿಲ್ವರ್

ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಅಧಿಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಕೋಕ್ಲ್ 3 ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ag plus a gcl3 ನಂತೆ a gcl ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ agcl ಮೂರು ಅಣುಗಳ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ವೇಲೆನ್ಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯ ರಚನೆಗೆ ನೇರ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧವು ಅದೇ ರೀತಿ ಮುಂದಿನ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮೂರು ಮೋಲ್ agcl ಯ ಬದಲಿಗೆ ಎರಡು ಮೋಲ್ agcl ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದು ಕಡಿಮೆ ಅಮೋನಿಯಾಕ್ಕಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಅದೇ cocl ಮೂರು ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಹಸಿರು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಗಳು ಮತ್ತೆ ಆರರಿಂದ ಐದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಇದೀಗ ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಮಗೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಗೊಂದಲಮಯವಾಗಿವೆ ಆದರೆ ಬಣ್ಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಒಂದು ಹಸಿರು ಮತ್ತೊಂದು ನೇರಳೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಮಗೆ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗದ ಮೂಲ ರೂಪ ಅಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಘಟಕ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಘಟಕವು ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದ ಹೊರಗೆ ಒಂದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ. ಇದು cocl ಮೂರು ಮೂರು ಮತ್ತು s3 ಆಗಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾಧ್ಯತೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಸಾಧ್ಯತೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಯಾವುದೇ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮಳೆಯನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಒಳ್ಳೆಯದು, ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕ ಎನ್‌ಸಿಆರ್‌ಟಿ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾದ ಟೇಬಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಮತ್ತೆ ಪ್ರಸ್ತುತತೆಯನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ ಇವುಗಳ CE ಎಂದರೆ ನಾವು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಏಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ನೀವು ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಏಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ , ಆ ಹಸಿರು ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಏಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಯೋಚಿಸಬಹುದಾದರೆ ಇವು ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರಗಳಾಗಿವೆ ಇವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು 6 nh 3 5 ಮತ್ತು h 3 4 ಮತ್ತು s 3 2 ವಿಭಿನ್ನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇರಬಹುದೆಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ನಮ್ಮ ಸೂತ್ರವು conh ಮೂರು ಸಂಪೂರ್ಣ ಆರು cl ಮೂರು ಆಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ಲೈಂಗಿಕ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋವೆಲೆಂಟ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಜೋಡಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಮುಚ್ಚಬಹುದು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಹೇಗೆ ಗೊತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ಆರು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಆರು ಬಂಧಗಳು ಮೂಲತಃ ಆರು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆರು ಕೋವಲ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಈ ಅಮೋನಿಯಾ ಲೋನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಇದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬಂಧಗಳು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಬಂಧಗಳಾಗಿವೆ, ಇವುಗಳು ಸಂಘಟಿತ ಬಂಧಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪತ್ತೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಅಥವಾ ಆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಮೊದಲ ವರ್ಗ ಇವುಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಇತರ ಯಾವುದೇ ಉಪ್ಪು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ವಿಘಟಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿಯಂತೆ ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮೂರು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅವಕ್ಷೇಪನದ ರಚನೆಗೆ ಅಯಾನ್ ಮೂರು ಮೋಲ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನೀವು ಮೂರು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಕೋ ಎನ್ ಕೋಆರ್ಡಿನೇಟ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೇವಲ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಯಾವುದೇ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಂಧವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಗೋಳದ ಹೊರಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಕ್ಲೋರಾ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಸ್ವಾಧೀನಪಡಿಸಿಕೊಂಡಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಎರಡು ಹೇಳಿಕೆಗಳು ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಆಹ್ ತಕ್ಷಣ ನಾವೆಲ್ಲರೂ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೊದಲ ಸಂಯುಕ್ತ ಯಾವುದು ಎರಡನೆಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಇದು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ನೀವು ಈಗ ಬದಲಾಯಿಸುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಪರಿಸರವನ್ನು ಕುಶಲತೆಯಿಂದ ನಿರ್ವಹಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬರೆದರೆ ನಾವು ಎರಡನೇ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲವೂ ಇರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಮಾತ್ರ ಆರಾಮವಾಗಿ ಕುಳಿತು ಅನುಗುಣವಾದ ಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದು cl ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈ nh3 ಸಂಖ್ಯೆ ಐದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೊರಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಮರೆಯಬಾರದು ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಇವುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಮರೆಯಬಾರದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅಂದರೆ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಬಂಧವು ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಐದು ಸಾರಜನಕಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಐದು ಅಮೋನಿಯದ ಸಾರಜನಕಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವು ತಕ್ಷಣವೇ ನೀವು ಮೂರರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಈ ಸಂಕೀರ್ಣ ತುಣುಕುಗಳ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ly ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯುವ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಷಯವು ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಷಯವನ್ನು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ಚಿಕ್ಕ ವರ್ಗದ ಭಾಗವನ್ನು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸೂಚಿಸಲು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು cl ಮೈನಸ್ ಫ ಎಂದು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಜಾತಿಯು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ದೊಡ್ಡ ಜಾತಿಯನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಹೀಗೆ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಎರಡು cl ಮೈನಸ್ ಇರುವ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು cl ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಕವರ್ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಅದು ಮೊದಲ ವರ್ಗದ ಐದು ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ವರ್ಗದ ಒಂದನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಗೆ ಹೋದಾಗ ಈ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು c ಒಂದು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಎರಡು agcl ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಘಟಕವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರನೆಯದು ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈ ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರನೇ ವಿಧವು ನಿಮ್ಮ ಹಸಿರು ವೈವಿಧ್ಯ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ವಿವಿಧ ನಾವು ಒಂದು ಹೆಜ್ಜೆ ಮುಂದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಕವರ್ ಸೆಂಟರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಮೂರನೆಯದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೋ ಸಿಎಲ್ ಎರಡನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಈ ಗುಂಪುಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಾಗ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇವುಗಳನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಾಗ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಉಳಿದ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಉಳಿದ ಅಮೋನಿಯಾ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯು ಆರು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಐದು ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ಇದು ನಾಲ್ಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಹೊರಗೆ ನೀವು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೂಲತಃ ನಾವು ಅದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ag plus ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಅನುರೂಪವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದು agcl ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ agcl ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗುತ್ತದೆ ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಹೊರಬರುವ agcl ಯ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ತುಂಬಾ ಇದೆ , ಇವೆಲ್ಲವೂ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡುವ ಅದೃಷ್ಟವು ನಮಗೆ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ವಸ್ತುಗಳು ಇವೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಾ ನಾವು ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಪರಿಹಾರವು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲವಾದ ಪರಿಹಾರಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಅಮೋನಿಯವು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಹೋ ಮೈನಸ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಸಹ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ. ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಕೀರ್ಣತೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಅಡ್ಡ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಮಳೆಯಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಮಳೆಯನ್ನು ತಪ್ಪಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು i ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಕುಶಲತೆಯಿಂದ ನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಪನ್ನ ಯಾವುದು, ಅಲ್ಲಿ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದುರ್ಬಲವಾದ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಮೂರು ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಫಟಿಕ ಗೋಳ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ ನಂತರ ನಾಲ್ಕನೇ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಗೆ ನಾವು ಹೇಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ , ಬಣ್ಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಇದು ಹಸಿರು ಆದರೆ ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ವಾಹಕತೆಯ ಮಾಪನವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿಹಾರ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ ಹೇಗೆ ಕ್ಲೋರಿಡ್ ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ಪತ್ತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇನೆ e ಕ್ವಾಡ್ರೋಸ್ಪಿಯರ್‌ಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನೆಯ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆದರೆ ಬಣ್ಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಊಹಿಸಬೇಕಾದದ್ದು ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಪ್ರಕಾರವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಸಹ ಒಂದು ಎರಡು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳು ಮಾತ್ರ ಸಾಧ್ಯತೆಯೆಂದರೆ , ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಅಮೋನಿಯಮ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅವು ನಾಲ್ಕು ಅಮೋನಿಯ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಆಗಿರುವುದರಿಂದ

ಅನುಗುಣವಾದ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸದ ಹೊರತು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ಹೇಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಗುಂಪುಗಳ ವಿವಿಧ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಈ ಎಲ್ಲದರ ಸುತ್ತಲೂ ಜೋಡಿಸಬಹುದು, ಇದು ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ನಿಯೋಜನೆಗಾಗಿ ನಾವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಈ ಅಮೋನಿಯಾ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಹ ಇದು ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ. ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿರಿ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರರ್‌ನ ಸ್ವಭಾವ ಒಲೈಟ್ ಪ್ರಕಾರವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಾನಗಳು ನಮಗೆ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಐಸೋಮೆರಿಸಂನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲವೂ ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಕಾಣಿಸುತ್ತದೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK