ಶುಭೋದಯ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಈ ಐದನೇ ತರಗತಿಯ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಮತ್ತು ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸ್ವಾಗತ ಮತ್ತು ಇಂದು ನಾವು ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಮುಗಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನದನ್ನು ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಬಣ್ಣಗಳಿಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್ ಮತ್ತು ನಾವೆಲ್ಲರೂ ತಿಳಿದಿರಬೇಕಾದದ್ದು ಮತ್ತು ಇತರ ಎಸ್ ಮತ್ತು ಪಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಆಲೋಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂನ ಬಣ್ಣ ಹೇಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಸಿದ್ಧ ಉದಾಹರಣೆಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪುಡಿ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪೌಡರ್ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಗಟ್ಟಿಯಾಗಿರುವಾಗ ನಾವು ಇವುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಒಳ್ಳೆಯ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈಗ ಅವು ಏಕೆ ಬಿಳಿ ಎಂದು ಕೇಳಿದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ಸಂಬಂಧವಿಲ್ಲ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಅವು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದ್ದರೆ , ಗೋಚರಿಸುವ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹಲವಾರು ಬಣ್ಣ ಸಂಯೋಜನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಹಲವು ಆಯ್ಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ge ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಶಕ್ತಿಯು ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿದ್ಯುನ್ಮಾನ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ uv ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವು ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಗೋಚರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಇರುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಣ್ಣಗಳು ಉತ್ತಮ ಲೋಹದ ಲವಣಗಳು ಅಥವಾ ಅಯಾನುಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಬಣ್ಣಿಸಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಗೋಚರಿಸುವ ಪ್ರದೇಶ ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಕಣ್ಣುಗಳು ಗೋಚರ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಪತ್ತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ನಾವು ಕೆಲವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ವಿವಿಧ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳಿಗೆ ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಅನುಗುಣವಾದವುಗಳಾಗಿವೆ. ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಹಲವಾರು ಅಜೈವಿಕ ವಸ್ತುಗಳು ಅಥವಾ ಅಜೈವಿಕ ಆಕ್ಸಿ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಡಿ ಆಧಾರಿತ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಈ ರೀತಿ ಆಧಾರಿತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಖನಿಜಗಳು ಮತ್ತು ಅದಿರುಗಳು ನಿರ್ವಹಿಸಲು ಉತ್ತಮವಾದ ವಸ್ತುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆ ವಸ್ತುಗಳು ನಮ್ಮ ಕೈಗೆ ಬಂದರೆ ಮತ್ತು ಬೆಳಕನ್ನು ಆ ವಸ್ತುವಿಗೆ ರವಾನಿಸಿದರೆ ನಾವು ನೋಡುವ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವಿಕಿರಣದ ಕೆಲವು ಭಾಗ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತರಂಗಾಂತರಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಸ್ತುವು ಕೆಲವು ಭಾಗಗಳನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀಲಿ ಪ್ರದೇಶ ಅಥವಾ ಹಸಿರು ಪ್ರದೇಶ ಅಥವಾ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್‌ನ ಕೆಂಪು ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ಗೋಚರ ಶ್ರೇಣಿಗೆ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ತರಂಗಾಂತರಗಳಿಂದ ವಂಚಿತವಾಗುತ್ತವೆ. ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವಿಕಿರಣದ ಭಾಗವು ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಇತರ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ವಸ್ತುಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯು ಗೋಚರಿಸುವ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಗೋಚರ ಮತ್ತು uv ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯು ಗೋಚರದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು uv ಶ್ರೇಣಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಆಸ್ತಿಯು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಶಕ್ತಿಯು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು c ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಸ್ಪಂದಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಗಳ ಮೇಲೆ ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸುತ್ತೇವೆ ಆ ಕಂಪನದಿಂದ ಅಲ್ಲ ಬಂಧದ ಕಂಪನ ಅಥವಾ ಅಣುವಿನ ತಿರುಗುವಿಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯಾದರೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಪೂರಕವಾದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವು ಕೆಲವು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಯಾವುದನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪೂರಕ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತರಂಗಾಂತರವು ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯಾದಾಗ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣ ಯಾವುದು ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಾ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ. ಈ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಐದು ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆ ಐದು ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವೆಲ್ಲರೂ ವಿಭಿನ್ನ ಐದು ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅವರು ಮುಕ್ತ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವಾಗ, ಅಂದರೆ ಅನಿಲ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಎಲ್ಲರೂ ಒಂದೇ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆ, ಅಂದರೆ ಅವರು ಕ್ಷೀಣಿಸುತ್ತಾರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಅನಿಲ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆದರೆ ನಾವು ಹಾಗೆ ಹೋದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಏನು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಐರನ್ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನಾವು ಆ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಲವಣಗಳಿಗೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳ ಬಣ್ಣಗಳಿಗೆ ಬಣ್ಣ ನೀಡುವ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರಗಳ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಸಹ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪು ಸ್ವಲ್ಪ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನದಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪು ಕೆಲವು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು fe3 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಗೋಳಗಳಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು f 3 ಪ್ಲಸ್ w ಸುತ್ತುವರಿದಿರುವಾಗ ಈ ಐದು ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳುವ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಐದು ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳುವ ಡಿ ಮಟ್ಟಗಳ ಸ್ಥಿತಿ ಏನಾಗಬಹುದು ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಇ ಹೊಂದಿರಬೇಕು ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಸುತ್ತುವರಿಯಲು ಲಭ್ಯವಿದೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಫಟಿಕ ಜಾಲರಿಯಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸ್ಫಟಿಕ ಜಾಲರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಟಿಸ್ ಇವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಸುತ್ತುವರೆದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಪರಿಣಾಮವಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಶಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಇದರ ರೇಖಾಗಣಿತದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಡಿ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಭಾಗವಾಗಬಹುದಾದ ಏನಾದರೂ ಇದ್ದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯು ಇವುಗಳು d ಕಕ್ಷೆಗಳಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತದೆ ಇನ್ನು ಮುಂದೆ ಅವು ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐದು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳದೇ ಇರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಅದು ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಇದು ಮೂರು ಕಕ್ಷೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಯಾವಾಗ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲ ನಿಸರ್ಗದಲ್ಲಿ ಕ್ಷೀಣಿಸಬೇಡಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಾದಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯ ಕೆಲವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಪರಿವರ್ತನೆಗಳು ಇರಬಹುದು ಈ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಡಿ ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳ ಮೂಲಭೂತ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಅಥವಾ ಮೊದಲ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿನ ಪರಿವರ್ತನಾ ಅಂಶಗಳು ವಿಭಿನ್ನ d ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅವು ಬಹು ಸಂಖ್ಯೆಯ d ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಜೆಲ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ 3 dn ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಶಕ್ತಿಯು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಗೋಚರ ಅಥವಾ ಯುವಿ ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಉತ್ಸುಕ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಉತ್ತೇಜಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಭಜನೆಯಿಂದಾಗಿ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ರಚಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯುತ ಪರಿವರ್ತನೆ ಮಾಡಬಹುದು ಇದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಸಮಾನವಾದದ್ದು, ಅದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮತ್ತು h nu ಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೊಸದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸುವುದು ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ನೀವು ಎಲ್ಲರೂ k ಈಗ nu ನಮ್ಮ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾದೊಂದಿಗೆ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳ ನಡುವಿನ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಆವರ್ತನ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಮತ್ತು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡುವ ಹೊಸ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್ನೊಂದಿಗೆ so ah ನಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ uv ಯಿಂದ ಗೋಚರಿಸುವ ಪ್ರದೇಶಕ್ಕೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್ ಕೆಲವು ಭಾಗವು ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಹಾರದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಕರಗಿಸುವಾಗ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ಇವೆಲ್ಲವೂ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಾಗಿದ್ದರೆ, ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ಏನನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ನಮ್ಮ ಅಯಾನುಗಳಂತೆ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಈ ನೀರು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಕಬ್ಬಿಣವು ಟ್ರೈಪೊಸಿಟಿವ್ ಚಾರ್ಜ್‌ನಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಅಣುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಹೋಹ್‌ನ ಈ ರಚನೆಗೆ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ . ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ದಾನ ಮಾಡಲಾಗುವುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುವ ಡೆಲ್ಟಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಜೊತೆಗೆ ಕೆಲವು ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರ್ಪಡುವಿಕೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ದ್ವಿಧ್ರುವಿಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಯು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರದ ಕಡೆಗೆ ನಿರ್ದೇಶಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಪೀಳಿಗೆಯನ್ನು ಎತ್ತುವ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಅಂದರೆ ಅವು ಇನ್ನು ಮುಂದೆ ಕ್ಷೀಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ವಿಭಿನ್ನ ಶಕ್ತಿಯ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ. ನಾವು ಮೂಲತಃ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ನಡುವೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿವರ್ತನೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆಯೇ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಂತಹ ಒಂದು ವಿಷಯವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಎಂದು ಅರ್ಥ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಇವೆ ಎಂಬುದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಇನ್ನಾವುದೇ ಫೆರಿಕ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಜಾತಿಗಳು feoh2 w ರಂಧ್ರ ಆರು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಆರು ನಿಯಮಿತ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸುತ್ತುವರೆದಿವೆ, ಅದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅಷ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ fe3 ಅನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಅಷ್ಟಮುಖ ರಚನೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಡಿ ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ವಿಭಜಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವು ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳ ನಡುವಿನ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳ ನಡುವಿನ ಬಣ್ಣವು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಮುಖ್ಯವಾದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇವು ಆರು ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣದ ಆಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಮೂಲಭೂತ ಅಥವಾ ಸರಳವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಕರಗಿಸುವಾಗ ನಾವು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಸ್ತುಗಳು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ನೀವು ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿರುವ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವುಗಳನ್ನು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಂಪುಗಳ ಸ್ವರೂಪ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಕಾರಣ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಹೆಕ್ಸಾವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನಮ್ಮ ಫೆರಿಕ್‌ನಂತೆಯೇ ಮತ್ತೆ

ಅಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಾಲ್ ಆಗಿರುವ ಶಂಕುವಿನಾಕಾರದ ಜಾತಿಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತೆ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ನಿಕಲ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಬಣ್ಣವು ಬಹಳ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ. ಒಂದು ನಾವು ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ಅದು ಲಿಗಂಡ್‌ನಂತಹ ನೀರಿನಿಂದ ಆವೃತವಾಗಿದ್ದರೆ ಇವುಗಳು ಉತ್ತಮ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮೂಲಭೂತ ಅಡಿಪಾಯವಾದ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಮಿಲಿ ಆರು ಕ್ಯಾಷನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಎಲ್ಲಾ ತಟಸ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಕೀರ್ಣದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮಿಲಿ ಆರು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಬಣ್ಣ ಹೇಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಸ್ವರೂಪ ಮತ್ತು ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣದ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಮತ್ತು ಆಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ಇತರ ಕೆಲವು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಚಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಎಲ್ ಒನ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾವು ಎಲ್ ಒಂದರಿಂದ ಎಲ್ ಎರಡರಿಂದ ಎಲ್ ಮೂರಕ್ಕೆ ಚಲಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಅಷ್ಟಮುಖಿಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ನಮ್ಮ ಡೆಲ್ಟಾದ ಕೆಲವು ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಣ್ಣವು ಪ್ರಕೃತಿಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಆಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಇ ಮೂಲತಃ ಇದಕ್ಕೆ ಮೊದಲು ಲಿಗಂಡ್ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಮೇಲಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದೇ ಅಥವಾ ಕೆಳಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದೇ ಎಂದು ಅದು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಬಣ್ಣವು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಡೆಲ್ಟಾ ಮತ್ತು ಎರಡನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಮೂರನೇ ಲಿಗಂಡ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದು ಡೆಲ್ಟಾ e 3 ಅನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸುವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಅಂತರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಡೆಲ್ಟಾ e 1 ರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ e 2 ನಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ e 3 ವರೆಗಿನ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯನ್ನು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು . ಮೂರನೆಯದು ಇದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 1 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 2 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ 3 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಬಣ್ಣವು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕ ಅಯಾನು ಬಣ್ಣಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವುದು ಬಣ್ಣದ ಅಯಾನುಗಳ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಗೆ ನಾವು ಹೇಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನುಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವಾಗ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅವು ನಿಮ್ಮ ಬ್ಲಾಕ್‌ನಿಂದ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಕೆಲವು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು p ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅಂದರೆ ನಾವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಪರಿಹಾರದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಸಂಕ್ರಮಣ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುವಂತೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ವಿಭಿನ್ನ ಶಕ್ತಿಗಳ d ಕಕ್ಷೆಗಳ ನಡುವಿನ ಪರಿವರ್ತನೆಯಿಂದಾಗಿ ಬಣ್ಣಬಣ್ಣದವು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಮೊದಲ ಉತ್ಸುಕ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಉತ್ಸಾಹದ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಡಿಮೆ d ಮಟ್ಟದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ d ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ರಚೋದನೆಯ ಶಕ್ತಿಯು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಬೆಳಕಿನ ಆವರ್ತನಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ವ್ಯಾನ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಅಡಿಯಂನಿಂದ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ನಾವು ತುಂಬಾ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು, ಅದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಸಿಬಿಎಸ್ಇ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ಮತ್ತೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಬಣ್ಣದ ಬದಲಾವಣೆಯೊಂದಿಗೆ ತುಂಬಾ ಒಗ್ಗಿಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಅನುಮಾನಿಸುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡರಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ. ನೀಲಿ ಬಣ್ಣಗಳು ಸಹ ಈ ಎರಡು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಗಳ ನಡುವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ ನಂತರ ಈ ಗುಲಾಬಿ ಮತ್ತು ತಿಳಿ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವು ಈ ಏಳು ಬಣ್ಣಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿರುವಂತೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಹೇಳಬಹುದು . ನಿಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ನಿಕಲ್ ಉಪ್ಪು ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಇದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದರೆ ವಿವಿಧ ಪ್ರಮಾಣದ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ಈ ಜಾತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಸ್ವಲ್ಪ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಈ ಬಣ್ಣವು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಿಮಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ನಿ 2 ಪ್ಲಸ್ ಬಣ್ಣವು ಇದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು,

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿಕಲ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಗುರುತಿಸುವ ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಅಜ್ಞಾತ ಪರಿಹಾರವು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಸರಳವಾದ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಪ್ರಯೋಗ ಯಾವಾಗಲೂ ನೀವು ಕೆಲವು ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರಕವು ಈ ನಿಕಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ದ್ರಾವಣವು ಸ್ವಲ್ಪ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ದಶಮಾಂಶ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದರೆ ಬಣ್ಣವು ಮಸುಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಮಸುಕಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಿಮ್ಮ ಕಣ್ಣುಗಳಿಂದ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಬರಿಗಣ್ಣಿನಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಲರ್ಮೀಟರ್ ಅಥವಾ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರೋಫೋಟೋಮೀಟರ್ನ ಸಹಾಯವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪಡೆದರೆ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಂದರೆ ನಿಕಲ್ ಕೇಂದ್ರವು ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದಿದೆ, ಅದು ಮಾಧ್ಯಮಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಾವು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ವಿಶಿಷ್ಟ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಹೇಳಿದರೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಈ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಕಾರಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಈ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಕೆಲವು ಕರಗದ ವಸ್ತುವಾಗಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ i ಕರಗಬಲ್ಲ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಗೊಳ್ಳುವ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಇದು ಬೆಳ್ಳಿಯ ನೈಟ್ರೇಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುವಂತಹ ಅವಕ್ಷೇಪವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅಮೋನಿಯಲ್ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಡಿಎಂಜಿ ಡೈಮಿಥೈಲ್ಗ್ಲೈಆಕ್ಸಿನ್ ಅನ್ನು ಈ ನಿಕಲ್ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗದ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗದ ಬಣ್ಣಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಮಳೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಅಂದರೆ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವುದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳಲ್ಪಟ್ಟಾಗ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಬೆಳಕಿನ ಪೂರಕ

ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹಳ ತಿಳಿದಿರುವ ಬಣ್ಣದ ಚಕ್ರಕ್ಕೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ ಕೆಂಪು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಹಳದಿ ಮತ್ತು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ನಾವು ಕೇವಲ ವಿವಿಧ ಬಣ್ಣಗಳು ಅಥವಾ ಬಣ್ಣಗಳ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಚಿತ್ರಿಸಿದಾಗ ಆದರೆ w ಪರಿಹಾರದ ಬಣ್ಣವು ನಿಮಗೆ ಬಣ್ಣ ಏಕೆ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಆ ಬಣ್ಣವು ಏಕೆ ಹಳದಿಯಾಗಿದೆ, ಅದು ಕೆಲವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅದು ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾದ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೆಲವು ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಮತ್ತೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಕೆಲವು ಇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇದ್ದರೆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಸಾವಯವ ಬಣ್ಣವೂ ಆಗಿರಬಹುದು, ಹಾಗೆಯೇ ಕೆಲವು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವೂ ಆಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಅಜೈವಿಕವೂ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ, ಅಂದರೆ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಅವುಗಳ ಸಾವಯವ ಭಾಗ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ, ಬಣ್ಣವೂ ಆಗಿರುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಮಿಶ್ರಣ ವಿಧಾನವನ್ನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುವ ಚಕ್ರವಾಗಿದೆ. ವಿವ್‌ಜೋರ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಏಳು ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೂರು ಮೂಲಭೂತ ಬಣ್ಣಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಆ ಬಣ್ಣಗಳ ಮಿಶ್ರಣವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬೆರೆಸಿದಾಗ ನಾವು ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ಮೂರು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿದರೆ ನಾವು ಇತರ ಕೆಲವು ಬಣ್ಣಗಳೊಂದಿಗೆ ಕಪ್ಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಈ ಎಲ್ಲಾ ಘನ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನೇರ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಪಡೆಯಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂರು ಮತ್ತು ಮೂರು ಆರು ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪಡೆದರೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣದಿಂದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವರ್ಣಪಟಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ur bib gr ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ತುಂಬಾ ವಿವ್ಜೋರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವು ಮೂಲತಃ ಕೆಲವು ಅಭ್ಯಾಸದ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಂಠಪಾಠವಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಕೆಲವು ಅಭ್ಯಾಸವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಸರಿ ನಾವು ಕೆಂಪು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಮಜೆಂಟಾ ಹಳದಿ ಮತ್ತು ಸಯಾನ್ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವರ್ಣಪಟಲದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೇರಳೆ ಶ್ರೇಣಿಯಿಂದ ಕೆಂಪು ಶ್ರೇಣಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಬಣ್ಣವು ಹೇಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮಳೆಬಿಲ್ಲು ಬಣ್ಣವು ಹೇಗೆ ಹರಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಪ್ರಿಸ್ಮ್ ಅನ್ನು ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಹೇಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಹರಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬೆಳಕು ಮೂಲತಃ ಹರಡುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಆಹ್ ಬೆಳಕನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನಡುವೆ ನಾವು ತಿಳಿ ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಉತ್ತಮವಾದ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು . ಇವೆಲ್ಲವೂ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬೆರೆಸಿದರೆ ನಾವು ಸಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಅಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾದ ಮಿಶ್ರಣದ ಅನುಪಾತವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಸಯಾನ್ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ಮಿಶ್ರಣವು ನಿಮಗೆ ಸೋಮ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಬೇರೆ ಬಣ್ಣವಾಗಿರುವ ವಸ್ತುವು ನಂತರ ಬಣ್ಣವು ಮರೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ನಿಕಲ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ತಮ ಅಥವಾ ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಯಾವುದೋ ದುರ್ಬಲ ದ್ರಾವಣ ಅಥವಾ ದುರ್ಬಲವಾದ ಅಥವಾ ತೀರಾ ಮಸುಕಾದ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಕೆಲವು ಭಾಗವು ತರಂಗಾಂತರದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ. ಆಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣ ಹೊರಸೂಸುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರೋಫೋಟೋಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶ್ರೇಣಿಯ ತರಂಗಾಂತರವನ್ನು ವಿಂಗಡಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅವು ಸಮ ಪ್ರತ್ಯೇಕತೆಯಲ್ಲ ಸಮಾನ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ನೂರರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ನೂರ ಇಪ್ಪತ್ತು ಬಲವು ಕೇವಲ ಇಪ್ಪತ್ತನಾಲ್ಕು ನ್ಯಾನೋಮೀಟರ್ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು 570 ರಿಂದ 585 ರವರೆಗೆ ಕೇವಲ 15 ನ್ಯಾನೊಮೀಟರ್ ಉದ್ದವಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುವ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೇರಳೆ ಹೀರಿಕೊಂಡಾಗ ದ್ರಾವಣದ ಬಣ್ಣವು ಹಸಿರು ಹಸಿರು ಹಳದಿ ಅಥವಾ ಹಸಿರು ಮಿಶ್ರಿತ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವು ಕೆಲವು ಭಾಗಗಳನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಾಗ ಹೀಗೆಯೇ ಇದನ್ನು ನೇರಳೆ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಹಳದಿ ಕಿತ್ತಳೆ ಕೆಂಪು ಎಂದು ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣದಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಯಾವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪರಿಮಾಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ನಾವು ಈ ಮೌಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯನ್ನು ರೆಕಾರ್ಡ್ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನಾವು ರೆಕಾರ್ಡಿಂಗ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಅಮೋನಿಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್‌ನಂತಹ ದ್ರಾವಣವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದ್ದರೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಿಮ್ಮ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಗರಿಷ್ಠ ತರಂಗಾಂತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತರಂಗಾಂತರ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಗರಿಷ್ಠ ಶ್ರೇಣಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರಮ್ 570 ರಿಂದ 585 ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ 560 ನ್ಯಾನೋಮೀಟರ್ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀಲಿ ದ್ರಾವಣವು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಹಳದಿ ನಿಮಗೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶ್ರೇಣಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಸಯಾನ್ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ಬೇರೆಯೊಂದರಲ್ಲಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಿದರೆ , ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಲವಣಗಳ ಬಣ್ಣಗಳು ನಾವು ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಅನುಗುಣವಾದ ಲವಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣದ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು 5 ಜೊತೆಗೆ 5 8 ಉಪ್ಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ಏನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದೆಯೋ ಅದು ಪರಿಹಾರದ ಬಣ್ಣವಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ಆ ಪರಿಹಾರಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವೇ ಈ ಕತ್ತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಲವಣಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಲವಣಗಳನ್ನು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಿಕಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಿಕಲ್ ದ್ವಿಗುಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ತಾಮ್ರವಾಗಿದ್ದರೆ ತಾಮ್ರವು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ಅಥವಾ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಬಣ್ಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆರು ಬಣ್ಣದ ಜಾತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಮೂರು ಚೆನ್ನಾಗಿ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಥವಾ ಚೆನ್ನಾಗಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾದ ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ . ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಬಣ್ಣರಹಿತ ಜಾತಿಗಳು ಅಥವಾ ಬಿಳಿ ಪುಡಿಯನ್ನು ಮೂಲತಃ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ನಾವು 3d

ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅದು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ . ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್‌ನಿಂದ ಇದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ 3 ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು sc203
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಬಿಳಿ ಪುಡಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಗುರುತಿಸುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಸ್ಕ್ಯಾಂಡಿಯಮ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂನಂತೆಯೇ ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣ ಇರುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ 4 ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಇದು tio2 ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಅಂಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಟೈಟಾನಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ವನಾಡಿಯಂ ವನಾಡಿಯಮ್ ಆಗಿದೆ ಫೋರ್ ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ vo ಎರಡು ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ vo ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಬಾಳೆಹಣ್ಣಿನ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮಗೆ ವನಾಡೈನ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಎಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ವನಾಡೈನ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ವೋಸೊ 4 ಎಂದು ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಜಾತಿಯು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿರುವ v ಗೆ ಬದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲತಃ vo ಎರಡು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಜೊತೆಗೆ ವನಾಡಿಲ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುವ ಜಾತಿಗಳು,
ಆದ್ದರಿಂದ ವೆನಾಡಿಯಲ್ ಅಯಾನು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಉಪ್ಪಿನ ಬಣ್ಣವು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಕರಗಿದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ, ಹಾಗೆಯೇ ಇತರ ಜಾತಿಗಳು ಸಹ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ತುಣುಕು vo ನಂತೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಇದು ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಐದು ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ vo ನಾಲ್ಕು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಐದು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ತುಂಬಾ ತಿಳಿ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಈ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಣ್ಣವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಂಡು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವೆನಾಡಿಲ್ ಅಯಾನ್ ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು . ಅನುಗುಣವಾದ vo2 ಪ್ಲಸ್ ಜಾತಿಗಳು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಉಪ್ಪು ಆದರೆ ಎರಡು ಕ್ರೋ 4 ನಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಉಪ್ಪಿನ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮತ್ತು ಇದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಬಹಳ br ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬಣ್ಣವಾಗಿಯೂ ಬಳಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಮಗೆ ಹಳದಿ ಪೆನ್ ಆಗಿ ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಗರಿಷ್ಠ ಸಂಭವನೀಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಅಂದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆರು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ಸ್ ಇದು ಡಿ ಶೂನ್ಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೂ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಮೂಲತಃ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿವೆ, ಇದು ಯಾವುದೇ ಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಹೊರಗುಳಿದ ನಂತರ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. d ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಇದು ಮಸುಕಾದ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದ ಬಣ್ಣವು ತುಂಬಾ ಸ್ನೇಹಪರ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಮ್ಮ ಕಣ್ಣುಗಳ ಮೂಲಕ ಗುರುತಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪು ಕಬ್ಬಿಣದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉಪ್ಪು ಅಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಫೆರಸ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆದರೆ ನಾವು ಕೂಡ ಮಾಡಬೇಕು ಇದು ಫೆರಿಕ್ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರಿಕ್ ಸೈನೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇತರ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಜಾತಿಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ನಮ್ಮ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್‌ನಂತೆಯೇ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸ್ಥಿತಿಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಅದರ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮಟ್ಟದಿಂದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಈ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಇಲ್ಲಿ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇವೆ ನಂತರ ಸೈನೈಡ್ಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂಬುದು ಕೋಕ್ಲ್ ಟು ಹೆಕ್ಸಾಹೈಡ್ರೇಟ್ ಡಾಟ್ ಸಿಕ್ಸ್ ಹೆಚ್ ಟು ಆಹ್ ಎರಡು ನಿಕಲ್ ಎರಡು ಹೊಂದಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಉಪ್ಪು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಆಗಿದೆ ನಿಕಲ್ ಎರಡು ನೈಟ್ರೇಟ್ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ನಂತರ ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಸಲ್ಫೇಟ್ ನಮಗೆ ತಾಮ್ರ ಎರಡು ತಿಳಿದಿದೆ ಪೆಂಟಾಸ್ ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಬಹಳ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದಂತೆ ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ತಾಮ್ರ 2 ಪ್ಲಸ್ 3d 9 ಸಿಸ್ಟಮ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಬಣ್ಣರಹಿತ ಜಾತಿಯಂತೆಯೇ ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತದೆ ಅದು ಸತು ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ಎರಡು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಹೆಪ್ಟಾ ಹೈಡ್ರೇಟ್ z ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಏಳು h2o ಕೂಡ ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲವಣಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಈ ಲವಣಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಅಯಾನು ಪ್ರಭೇದಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಮುಖ್ಯವಾದ ಜಲೀಯ ವಸ್ತುವಿನ ಹೊರತಾಗಿ ನಿಕಲ್ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಹಸಿರು ಮತ್ತು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಮಧ್ಯಮ ಇದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮೀಕರಣ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಹೆಕ್ಸಾ ಆಕ್ವಾ ನಿಕಲ್ 2 ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಷಡ್ಭುಜಾಕೃತಿಯ ನಿಕಲ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ನಿಮ್ಮ ತಾಮ್ರಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಅದು ನಮ್ಮ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ 2 ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಅದು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ವಿಭಿನ್ನ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ, ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಈ ನಿಕಲ್ ಇರುವಿಕೆಯಿಂದ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲರೂ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುತ್ತಾರೆ ನಾಲ್ಕು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಾನು ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ l ಒಂದು l ಎರಡು l ಮೂರು ಮತ್ತು l ನಾಲ್ಕು ಅಥವಾ ಇದು l ಒಂದು ಆಗಿದ್ದರೆ l ಎರಡು ಮತ್ತು l ಮೂರು ಮತ್ತು ಇದು l ನಾಲ್ಕು ಆಗಿದ್ದರೆ ಇವುಗಳು

ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇವುಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಪರೀಕ್ಷಾ ಟ್ಯೂಬ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿ ನಿಕಲ್ ಇದೆಯೇ ಎಂದು ನೀವು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವುದೇ ನಿಕಲ್ ಲವಣಗಳನ್ನು ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಕರಗಿಸಿದಾಗ ಇದು ಕೊನೆಯದು, ನೀವು ಷಡ್ಭುಜೀಯ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೇವಲ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಎಲ್ಲಾ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಒಂದರ ನಂತರ ಒಂದರಂತೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಕಲ್ ಪರಿಸರವು nio6 ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದಿಂದ nin6 ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳಲ್ಲಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ಬದಲಾವಣೆ ಎಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಎಥಿಲೆನೆಡಿಯಾಮೈನ್ ಎನ್ನೆ ಡೆಂಟೆಡ್ ಚೆಲೇಟಿಂಗ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸಾವಯವ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿರುವ ಎಥಿಲೆನೆಡಿಯಾಮೈನ್ ಅನ್ನು ನಾನು ನಂತರ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ನಾವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿದರೆ ಅದು ವಿಭಿನ್ನ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಬಣ್ಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕಾರವು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ರಚನೆಯಂತೆಯೇ ಇಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನ್ ಈಗ ನಾವು ಸುತ್ತುವರಿದ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ನೀವು ಸರಳವಾಗಿ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಯಾವುದೇ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಬಹುದು, ಅದು ನಿಮಗೆ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೋನಿಸೆಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ . ಅನುಗುಣವಾದ ಕೆ 2 ಎನ್‌ಸಿಎಲ್ 4 ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಬಣ್ಣ ಹೇಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಣ್ಣವು ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ವಾ ಜಾತಿಯ ಬಣ್ಣಕ್ಕಿಂತ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾವು ಈಗ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕಾರದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದ್ದರೆ ಈ ಪುಡಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನೋಡಿ ಅಥವಾ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಗಮನಿಸಿ ಒಂದು ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾದ ಹಳದಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತುಂಬಾ ಸ್ಫಟಿಕೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಸಕ್ಕರೆಯಂತಹ ಕೆಂಪು ಹರಳಿನ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಉತ್ತಮವಾದ ಕೆಂಪು ಹರಳಿನ ಸಹ ಆಗಿದೆ ಪೌಂಡ್ ಆದರೆ ಇವುಗಳು ಧಾನ್ಯದ ಗಾತ್ರಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ಕೆಲವರು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇದು ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಬದಲಾವಣೆ ಇದೆ ಅದು ನಂತರ ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಇವೆರಡೂ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ ಈ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನೆಗೆ ನಾವು ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಕೆಲವು ಖನಿಜಗಳು ಸ್ಯಾಕ್ರುಮೈಟ್ ಅದಿರಿನಿಂದ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ರೋಮೈಟ್ ಅದಿರಿನಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಅನುಗುಣವಾದ ಸೋಡಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ಅದು na2cro4 ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಇದು k2cr2o7 ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿದೆ , ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಸೀಸದ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅಥವಾ ಲೀಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಸಹ ತಯಾರಿಸಬಹುದು . ಈ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಮಳೆ ಆದರೆ ಇದು ಕೊಕೈಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಖನಿಜವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಚೆಟ್ ನೇ ಇ ಖನಿಜ ಅದಿರು ದಕ್ಷಿಣ ಅಮೇರಿಕಾದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ದಕ್ಷಿಣ ಅಮೆರಿಕಾದಲ್ಲಿ ಮರುಭೂಮಿ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆ ವಿಷಯ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಲೇಟ್ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬಣ್ಣ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯದು ಅಹ್ ಪೇಂಟ್ ಆಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಕ್ರೋಮ್ ಹಳದಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೈಗಾರಿಕಾವಾಗಿ ಇದು ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಮ್ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನಾವು ಆಟೋಮೊಬೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಈ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದಿಂದ ನಾವು ಶಾಲಾ ಬಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಈ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದಿಂದ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವು ದೂರದಿಂದ ತುಂಬಾ ಗೋಚರಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸಿದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅದ್ಭುತವಾದ ಕೆಂಪು ಉದ್ದದ ಹರಳುಗಳು ನಮ್ಮ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಬಣ್ಣವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಹರಳುಗಳು ಮತ್ತು ಇವು ಭೂಮಿಯಿಂದ ಆಹ್ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಲೋಷ್ಣೀಯ ಅಭಿಧಮನಿ ಮತ್ತು ಅದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಫಟಿಕ ಪ್ರಕಾರದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಸ್ಫಟಿಕದ ಪ್ರಕಾರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದರ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಫಟಿಕದ ದಟ್ಟವಾದ ಪ್ಯಾಕಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸ್ವರೂಪ ಸ್ಫಟಿಕವೂ ಸಹ ಸ್ಫಟಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈ ಹಳದಿಯಿಂದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬಹಳ ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯ ಬಣ್ಣದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ನಮ್ಮಂತೆಯೇ ಪುಡಿಮಾಡಿದರೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕೆಂಪು ವರ್ಣದ್ರವ್ಯವಾಗಿಯೂ ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಶಾಲಾ ಬಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ಕ್ರೋಮಿಯೊಲೊ ಪೇಂಟಿಂಗ್‌ಗೆ ಪೇಂಟಿಂಗ್ ಮಾಡಲು ಬಳಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡುವುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಂತರ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್‌ಗೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ಈ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಮತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ವಿಷಯವನ್ನು ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವ ಬ್ಲಾಕ್ ಎಲಿಮೆಂಟ್ಸ್ , ನೀವು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಿಆರ್ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳು ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನಿಂದ ಎರಡು ಇವೆ ಅದು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮಾತ್ರ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಕ್ರೋಮೇಷನ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ನಾವು ಚಲಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಏಳು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಮಾಡಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಹೊಂದಿರುವ ಇದರ ಡೈಮೆರಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ವಿಷಯ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಯಾವುದೇ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಮ್ಲಜನಕ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಕುತೂಹಲಕಾರಿಯಾಗಿ ಇದು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅದಿರಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ರೋಮೈಟ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಮೈಟ್ ಅದಿರನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು ಅದು ಅದಿರಿ ಫೆ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಿಆರ್ 2 4 ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅದಿರನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಅಜ್ಞಾತ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ವರ್ಗ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವರ್ಗವನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ, ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂನಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಾ ಎಂದು ಗುರುತಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಕೆಲವು ಸಮ್ಮಿಳನ ಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ಬೆಸೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನೋಡುತ್ತಾರೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ಕೆಲವು ಸಮ್ಮಿಳನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋದರೆ ಸಮ್ಮಿಳನ ಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಇತರ ಕೆಲವು ಪುಡಿಯೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಕರಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ ಲಭ್ಯವಾದ ನಂತರ ನೀವು ಹೋದರೆ ಕರಗಿ. ಕೆಲವು ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮ್ಮಿಳನಕ್ಕಾಗಿ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಲವಣಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆಗೆ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವೆಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆಯು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ನಯಗೊಳಿಸು ಅಂದರೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮ್ಮಿಳನಕ್ಕೆ ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಸಮ್ಮಿಳನದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಪುಡಿಯನ್ನು ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅದಿರು ಪುಡಿ ರೂಪದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪುಡಿಯೊಂದಿಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬೆರೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಪುಡಿಯನ್ನು ಪುರುಷನಿಗೆ ನೀಡುವಾಗ ಇದು ನಮಗೆ ಕೆಲವು ರಂಧ್ರಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಅನಿಲ ಉತ್ಪನ್ನವು ಹೊರಬರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಉಪ್ಪು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ನೀವು ಬಳಸುವ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಗಾಳಿಯಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಬಳಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಗಾಳಿಯನ್ನು ಹಾದುಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿಯೂ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮ್ಮಿಳನವು ಸಾವಿರದಿಂದ ಹದಿಮೂರು ನೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾವಿರ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೈಕಾ ಫಾಯಿಲ್ ಅನ್ನು ಸಹ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಎರಡು ಮೈಕ್ರೋ ಫಾಯಿಲ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಸ್ಯಾಂಡ್‌ವಿಚ್ ಮಾಡಿದರೆ ಮೈಕಾ ಫಾಯಿಲ್ ಅನ್ನು ಸಹ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಟೊ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಮತ್ತು ಗಾಳಿಯು ಯಾವಾಗಲೂ ಆಹ್ ಪರಿಸರದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಬೆಸೆಯುವ ಮೂಲಕ ಬನ್ಸೆನ್ ಬರ್ನರ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗಿ ರು. ಒ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಕರಗಿಸುವ ಸೌಮ್ಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿರುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ, ನಾವು ಇದನ್ನು ಕ್ರೋ 4 ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಮ್ಮಿಳನದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಏನು ಅನಿಲ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಹೊರಹೋಗುವುದು ಯಾವಾಗಲೂ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಾವು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಮೇಲೆ ಕೆಲವು ರಂಧ್ರಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆಯು ತುಂಬಾ ತುಪ್ಪುಳಿನಂತಿರುವ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾ ಎರಡರ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆ fe2o3 ನ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಜೊತೆಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಅವಧಿಯನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ , ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರೊಂದಿಗೆ ಫೆರಿಕ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ನಾಲ್ಕು ಮೋಲ್ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಎಂಟು ನ ಎರಡು ಕೋ ಮೂರು ಮತ್ತು ಏಳು ಒ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಎಂಟು ನಾವು ಇದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಬಾರಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಎಂಟು ಕೋ 2 ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕರಗುವಿಕೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆಯು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕೋಣೆಗೆ ತಲುಪಲು ಅನುಮತಿಸಿದಾಗ ತಾಪಮಾನ h en ನಾವು ತಂಪಾಗಿಸಿದ ನಂತರ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಘನವನ್ನು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶಕ್ಕೆ ತಲುಪಲು ನಾವು ಅನುಮತಿಸುತ್ತೇವೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ತಂಪಾಗಿಸುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಘನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಘನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ನೀರನ್ನು ಸುರಿದರೆ ನಾವು ನೀರನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಕರಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ. ಕರಗಬಲ್ಲದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ fe2o3 ಶೇಷವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ fe2o3 ಶೇಷವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು na2cro4 ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ na2s cro4 ಫಿಲ್ಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಈಗ ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುವುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಾವು ಸಹ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ, ಕ್ರೋಮಿಯೊಲೊ ಸೀಸದ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನೀವು ಪಿಬಿ 2 ಜೊತೆಗೆ ಪಿಬಿ 2 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿ , ಕ್ರೋಮ್ ಹಳದಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಚಿತ್ರಕಲೆಗೆ ಬಳಸಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸರಳ ಆಮ್ಲೀಕರಣಗೊಳಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಇದು ಈ ಕ್ರೋಮೈಟ್‌ನಂತಹ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಖನಿಜದಿಂದ ಬರುವ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ h ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆದ ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಇದು ನೀಡಬಹುದು ಅಲ್ಲಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿ ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸಾಂದ್ರೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಈ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಸಿಆರ್ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ

ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಇದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವು ಈ ಸೇರ್ಪಡೆಯ h ಪ್ಲಸ್‌ನಿಂದ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತಿರುವಾಗ ನೀವು ಈ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಇದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ತುಣುಕುಗಳು ಅಂದರೆ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಓಹ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಓಹ್ ತುಣುಕುಗಳು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ ಜಾತಿಯ ಆಹ್ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸಾಂದ್ರೀಕರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಬಂದರೆ ಅದು h ಟು ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಹ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಎಂಬುದು ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾದ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದಾಗ ಆಮ್ಲೀಯ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ನಾವು h2 cro4 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಇದು ಸಾವಯವ ವಸ್ತು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಗ್ರೀಸ್‌ಗಳ ಉತ್ತಮ ಶುಚಿಗೊಳಿಸುವ ಗುಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಾಜಿನ ಸಾಮಾನುಗಳು ಕೆಲವು ಜಿಗುಟಾದ ಜೊತೆಗೆ ಅಂಟಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ಸಾವಯವ ಪದಾರ್ಥವನ್ನು ಇದರಿಂದ ಸ್ವಚ್ಛಗೊಳಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಚರ್ಮದ ಉದ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಟ್ಯಾನಿಂಗ್ಗಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕೆಲವು ಉಪಯುಕ್ತ ಬಳಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಓಹ್ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು h ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ಇದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತೊಂದು o ಮತ್ತು ಇದು ಓ ಮತ್ತು ಇದು ಓ ಮತ್ತು ಇದು ಓ ಮತ್ತು ಇದು ಓ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಕಾರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹಂತವೆಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ಅಲ್ಲಿಂದ h2o ಎಂದು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಲೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ k ಅಂದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಮ್ಲಜನಕ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಜಾತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸ್ಥಾಪಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇದರ ಸಾಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಒಂದು ತುದಿ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲೈನ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲ್ ರಚನೆಯೂ ಸಹ ಇವೆರಡೂ ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಬರುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬೆಸೆಯುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮ್ಮಿಳನವು ಈ ಎರಡು ಪ್ರಭೇದಗಳ ಮೂಲಕ ಮಾತ್ರ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಇದು ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇತರ ಮೂರು ಭಾಗಗಳು ಈ ಲಿಂಕ್‌ನಿಂದ ದೂರವಿರುತ್ತವೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅಥವಾ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅಥವಾ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಅಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಘನೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದರೆ ಅದು ಅಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಸೋಡಿಯಂ ಆಹ್ ಆಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಸಿಆರ್ ಎರಡು ಓ ಏಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ನಾ ಟೂ ಆಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇವೆರಡೂ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಅಲ್ಲಿಂದಲೇ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಪರಿಹಾರವೆಂದರೆ ಅಲ್ಲಿಂದ ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಯ ತಂತ್ರವು ಮೂಲತಃ ಸೋಡಿಯಂನ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಆಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಹರಳುಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಆಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಕರಗುವಿಕೆಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಹರಳುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸೋಡಿಯಂ ಸ್ಫಟಿಕವು ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಹರಳುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಮಾತ್ರ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು. ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸಲು ಕರಗುವಿಕೆಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ನಮಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ವಿವಿಧ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ನಾವು ಬಳಸುವ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಮಾಡಲು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ cr two o ಏಳು ನಾವು ಕ್ರೋಮೈಟ್ ಅದಿರಿನಿಂದ ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೋ ಅದನ್ನು ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ing ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ಕೆ ಎರಡು ಸಿಆರ್ ಎರಡು ಅಥವಾ ಏಳು ಇವುಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಮೂಲತಃ ಕೆಂಪು ಹರಳುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಬಿಸಿ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಬಿಸಿ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಮತ್ತೆ ಇದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಿಮಗೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ.
ಅನುಗುಣವಾದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ನಂತರ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ಮತ್ತೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಈ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ನಡುವಿನ ಕರಗುವ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಅಲ್ಲಿಂದ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಸೋಡಿಯಂ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೊದಲು ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಂತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಭಾಗಶಃ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಭಿನ್ನಾಭಿಪ್ರಾಯದಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ . ಇವುಗಳು ಈ ಕ್ರೋಮ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ತಿನ್ನುವುದು ಮತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ನಮ್ಮ ಹೆಕ್ಸಾವಲೆಂಟ್ ಸಲ್ಫರ್ ನಡವಳಿಕೆಯನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಕ್ಸಾವೆಲೆಂಟ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಇದನ್ನು ವಾಲ್ಯೂಮೆಟ್ರಿಕ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮಾನದಂಡವಾಗಿ ಬಳಸಲು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ವಾಲ್ಯೂಮೆಟ್ರಿಕ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ ಆಮ್ಲ ಮಾಧ್ಯಮ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಕೇವಲ cr2o7 ಅಂದರೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ರಚನೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಡಿತದ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಇರುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್‌ಗೆ ಎರಡು ಹೆಕ್ಸಾವೇಲೆಂಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಮೂರು ವೋಲ್ಟ್‌ನ ಕೆಲವು ಅನುಗುಣವಾದ ಇ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಮಾತ್ರ ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಸಾಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮವು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಕ್ರೋಮಿಯಂಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲು ಈ ವಾಲ್ಯೂಮೆಟ್ರಿಕ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ 1.33 ವೋಲ್ಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು mium 3 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೇಳಲು ನಾವು ಸಮತೋಲನ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಹದಿನಾಲ್ಕು h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಏಳು h2o ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಏಳು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ವಸ್ತುಗಳು ಹೊರಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನಿಮ್ಮ ನೀರನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉತ್ತಮವಾದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಗುಣಮಟ್ಟದ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಬಣ್ಣಿಸಿರುವ ಕಾರಣ ಇದು ಸ್ಫಟಿಕದಂತಹ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಹೈಗ್ರೊಸ್ಕೋಪಿಕ್ ಅಲ್ಲದ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಫಟಿಕದಂತಹ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಿದರೆ ಅದು ನೀರನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ದೀರ್ಘಾವಧಿಯ ಅವಧಿ ಮತ್ತು ಈ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಫಟಿಕೀಯ ಮತ್ತು ಶುದ್ಧತೆಯು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿನ ಗಾಳಿ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಸಮಯದೊಂದಿಗೆ ಕೊಳೆಯುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೋ ಅದನ್ನು ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅಥವಾ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಟೈಟರೇಶನ್ಗೆ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ನಿಮ್ಮ ಅಜ್ಞಾತ ಪರಿಹಾರವು ಫೆ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆ ಟೂ ಪ್ಲಸ್ ನಾವು ಶಂಕುವಿನಾಕಾರದ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಮತ್ತು ಈ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಆಹ್ ಈ ಬ್ಯೂರೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಬ್ಯೂರೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಟೈಟರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅವರು ಕೆಲವು ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಕೆಲವು ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು n ಮೂಲಕ ಹತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ n ಮೂಲಕ ಹತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನಾವು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಜ್ಞಾತ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಬಳಸಬಹುದು ಕಬ್ಬಿಣದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆ 2 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಸಿಆರ್ 207 ನಡುವಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಟೈಟರೇಶನ್ ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾವು ಅಂತಿಮ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೇಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಸಹ ಒಂದು ಸವಾಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೂಚಕವನ್ನು ಹೇಳುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೂಚಕವನ್ನು ನಾವು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸೂಚಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ ಡೈಫಿನೈಲ್ ಅಂದರೆ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ದ್ರಾವಣದ ಕೊನೆಯ ಡ್ರಾಪ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಕಬ್ಬಿಣವು ಖಾಲಿಯಾದಾಗ ಈ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ದ್ರಾವಣದ ಅನುಗುಣವಾದ ನಿಶ್ಯಕ್ತಿಯಿಂದ ಸೂಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಾನದಂಡದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಕಬ್ಬಿಣದ ವಾಲ್ಯೂಮೆಟ್ರಿಕ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ಪರಿಹಾರ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನಾವು ಯಾವುದೇ ಕಬ್ಬಿಣದ ಮಾದರಿಯ ಅಜ್ಞಾತ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಯಾವುದೇ ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿರಬಹುದು ಅದಿರು ಯಾವುದೇ ಕಬ್ಬಿಣದ ವಸ್ತುವಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಬ್ಬಿಣದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇತರ ಯಾವುದೇ ಪ್ರಭೇದಗಳಾಗಿರಬಹುದು, ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಬಳಸುವುದರಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಈ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು . tannis ion sn2 plus ಅನ್ನು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಬಳಸಿ ನಂತರ h two s ಅನ್ನು ನಾವು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಈ fe two ಜೊತೆಗೆ ಈ fe two plus ಅನ್ನು fe three plus ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಂದರೆ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾವೆಲ್ಲರೂ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಕಲಿಯಬಹುದು ಆದರೆ ಒಂದೇ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಕಾರವು ಅಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ಈ ಅಯೋಡೈಡ್ ಆರ್ಡನ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಎಷ್ಟು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಏಕೆಂದರೆ e 0 ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ 0 ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ 1.33 ವೋಲ್ಟ್ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಉಚಿತ ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಅದು ಎಷ್ಟು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಯೋಡಿನ್ ವಿಮೋಚನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಘನ ಅಯೋಡಿನ್ ಸ್ಫಟಿಕಗಳು ನಾವು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ದ್ರಾವಣದ ಮೇಲೆ ತೇಲುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದೆ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದೇ ಅಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ಎಂದರೆ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಇದು ಅಯೋಡಿನ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಕ್ಲೋರೇಟ್ ಪರ್ಕ್ಲೋರೇಟ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಅಯಾನ್ ನಂತಹ ಅಯಾನು ಆರ್ ದಿನಾಂಕದಿಂದಲೂ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು Sn ಎರಡಕ್ಕೆ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಸ್ಟಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಬೇಕು ಅಂದರೆ ಈ ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ h two s ನ ಕಡಿತವನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳಬೇಕು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಲ್ಫರ್ ಬೇರಿಂಗ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು, ಅದು ಥಿಯೋಸಲ್ಫೇಟ್ನ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಥಿಯೋಸಲ್ಫೇಟ್ನ ಅಯಾನು ಅದು ಹೇಗೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅದರೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು h2s ನೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಧಾತುರೂಪದಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫರ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಮೋಚನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮೀ ಅಂದರೆ ಸಲ್ಫರ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಮತ್ತು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ವಿಷಯದ ಬಗ್ಗೆ ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಸಮಾನಾಂತರವಾಗಿ ನಾವು ಎರಡು ಇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅವುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಮತ್ತು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಮುಖ್ಯವಾದವುಗಳು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ನಂತಹವುಗಳು ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಂಗನೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನೋಡಬಹುದು. ಈ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಂಗನೇಟ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಕ್ರೋಮಿಟರ್‌ನಂತೆಯೇ ಅದಿರನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅದು ಪೈರುಲೋಸೈಟ್ ಮತ್ತು ಈ ಪೈರೋಲೋಸೈಟ್ ಅನ್ನು ನಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನಿಂದ ಬೆಸೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ನಾವು ಹಿಂದಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಳಸಿದ್ದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಕರಗಿಸಲು ಬಳಸಿ ಎರಡನ್ನೂ ಗುರುತಿಸುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮತ್ತು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಇವುಗಳು ವಿಶೇಷ ಪರೀಕ್ಷೆ ಅಥವಾ ಸಮ್ಮಿಳನ ಪರೀಕ್ಷೆ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಕರಗುವಿಕೆಯ ರಚನೆಯಾಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಬಹಳ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಗುರುತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು koh ಅಥವಾ no h ಅಥವಾ kno three ಸರಳವಾಗಿ ಕೋನಾ ಮೂರು ಇವುಗಳೆರಡೂ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನಿನ ಪೂರೈಕೆಗಾಗಿ ಹೋಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳನ್ನು ಪೂರೈಸಬೇಕು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಮ್ಮಿಳನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಲ್ಪ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ನೊಂದಿಗೆ ಸಮ್ಮಿಳನವು ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಕ್ರೋಮೇಟ್ನಂತೆಯೇ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಮ್ಯಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ. ಹಸಿರು ಕರಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹಸಿರು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೀರನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ ತಣ್ಣೀರು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಕ್ಷಾರವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಡಿಮೆ ಕ್ಷಾರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹಸಿರು ಕರಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಹಸಿರು ದ್ರಾವಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಸಿರು ದ್ರಾವಣದಿಂದ ನಾವು ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಾಷ್ಪೀಕರಣವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಕೆ ಎರಡು ಎಂಎನ್ಒ ಫೋರ್ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆ ಟು ಎಂಎನ್ಒ ಫೋರ್ ಹಸಿರು ದ್ರಾವಣವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಹಾಗೆಯೇ ಇದನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ವಿದ್ಯುದ್ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇವುಗಳ ಈ ಸರಳ ನೇರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಎರಡು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ gi ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳು ಎರಡು ಬಾರಿ kmno ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ mno ಎರಡು ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್‌ನ ಕೆಲವು ಭಾಗವು ಈ mno2 ನ ಹಿಂದೆ ಕಳೆದುಹೋಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಗಾಢ ಕಂದು mno ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು koh

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ kno four ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ನಮ್ಮ ಟೈಟರೇಶನ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ. ಪರ್ಮಾಂಗನೋಮೆಟ್ರಿಯನ್ನು ನಾವು ಈ k mno4 ಪರಿಹಾರದೊಂದಿಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ಸಮಯದೊಂದಿಗೆ ಏಕಾಗ್ರತೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಶುದ್ಧವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪರಿಹಾರವಲ್ಲ ಇದು ದ್ವಿತೀಯ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಬ್ಯೂರೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅಜ್ಞಾತ ಕಬ್ಬಿಣದ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಇನ್ನೂ ಅನೇಕ ವಿಷಯಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ದ್ವಿತೀಯಕ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪರಿಹಾರವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಮಾಣೀಕರಿಸಬಹುದು, ಇದು ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಆಕ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮಾನದಂಡವಾಗಿದೆ. ಹತ್ತರಿಂದ n ನ ಬಲವನ್ನು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಈ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಪ್ರಮಾಣೀಕರಿಸಲು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಶಂಕುವಿನಾಕಾರದ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಕೇವಲ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು ಈ fe 2 ಜೊತೆಗೆ 2 fe 3 ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಆಕ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೂಲಕ k ಅಮ್ಮೆನೋ 4 ನ ಪ್ರಮಾಣೀಕೃತ ಪರಿಹಾರವು ಮಧ್ಯಮದಲ್ಲಿನ ಕಬ್ಬಿಣದ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಪರಿಚಿತ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ತಿಳಿಯಲು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಜಾತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇದರರ್ಥ ನಾವು ಆಮ್ಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಟೈಟರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ h ಜೊತೆಗೆ ಅದರ ಇ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಎರಡು ವೋಲ್ಟ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಇತರ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಸ್ನೇಹಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಈ ಎರಡರ ರಚನೆಗೆ ಅಂದರೆ ಎಮ್‌ನೋ ಟು ಮತ್ತು ಈ ಕೊಹ್ ಆ ರೀತಿಯಾಗಿ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಆಹ್ ನೇರವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಸ್ನೇಹಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಥವಾ ತಟಸ್ಥ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಎಂನೋ ಎರಡನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಿಮ್ಮ ಇ ಶೂನ್ಯ ಮೌಲ್ಯಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ನೈಟ್ರೈಟ್ ನಂತಹ ಜಾತಿಗಳು ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಧ್ಯಯನಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತೆ ನೀರು ಮತ್ತು ಈ ನೀರು r

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಟ್ನ ಯಾವುದೇ ಅಜ್ಞಾತ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಈ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ನೈಟ್ರೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಇದನ್ನು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಈ ಅಂದಾಜಿನ ಬದಲಿಗೆ ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಅಪರಿಚಿತ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಪರ್ಮಾಂಗನೋಮೆಟ್ರಿ ಮೂಲಕ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಸರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ತುಂಬಾ ನೀವು