ಹಲೋ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಕಳೆದ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಬೇಸ್ನಳ ಆಮ್ಲ ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪಿನ ದ್ರಾವಣದ ವಿವಿಧ ಪರಿಹಾರಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ದ್ರಾವಣದ ph ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು ಎಂದು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಟೈಟರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿನ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿನ ಜಾತಿಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣದ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನೊಹ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಮಿಲಿ ನೋಹ್ ಇರುವಾಗ ನಾವು ದುರ್ಬಲವಾಗಿರುವ ವಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ನಾವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ 10 ಮಿಲಿ ಶಬ್ದವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ka ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ರೂಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ccsa ಬಫರ್ ಸೊಲ್ಯೂಶನ್ ಬಫರ್ ಸೊಲ್ಯೂಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಈ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ಎಂದು ತೋರಿಸಿದೆ ph ಈ ಪರಿಹಾರವು pka ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲಾಗ್ ಅನ್ನು s ನಿಂದ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಮಾನ ಬಿಂದುವಿನ ಸಮಾನ ಬಿಂದುವಿನ ಸಮಾನ ಬಿಂದುವಿನ ಸಮಾನ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಉಪ್ಪು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಸೇರಿಸಿದರೆ 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್‌ನಿಂದ 50 ಮಿಲಿಲೀಟರ್ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಉಪ್ಪು ಮಾತ್ರ ಉಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 100 ಮಿಲಿ ಆರ್ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಉಪ್ಪು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಉಪ್ಪಿನ ರೂಪದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಒಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣದ ಒಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಸಂಖ್ಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು 5 ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ 5 ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಶಬ್ದವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ನೀವು 5 ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಪರಿಮಾಣವು 50 ಪ್ಲಸ್ 50 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 100 ಮಿಲಿ 100 ಮಿಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಐದು ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಏಕಾಗ್ರತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ನಿಮಗೆ ಈ ವಿಷಯವಿದೆ ಐದು ಮಿಲಿಮೀಟರ್ ಉಪ್ಪು ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು 100 ಮಿಲಿ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ 100 ಮಿಲಿ ದ್ರಾವಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಗುಣಾಕಾರವನ್ನು ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಮಿಲಿಲೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಪರಿಮಾಣಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮೊಲಾರಿಟಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿ ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ಮೊಲಾರಿಟಿಯು ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಣದ ಅಂತೆಯೇ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ತಳದ ದುರ್ಬಲ ತಳದ ಟೈಟರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಟೈಟರೇಶನ್ ಮಾಡಬಹುದು, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅಮೋನಿಯ ದ್ರಾವಣವು scl su ನೊಂದಿಗೆ ಅಮೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಣವು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಆಮ್ಲವಿಲ್ಲದಿದ್ದಾಗ scl ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಸಮಾನತೆಯ ಬಿಂದು ಸಮಾನತೆಯ ಬಿಂದುವಿನ ಮೊದಲು ನಾವು ಎಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬಫರ್ ಬಿ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಬೇಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಕೆವಿಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು uffer ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ poh ಅನ್ನು pkb ಮೂಲಕ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು ಬೇಸ್ ಮೂಲಕ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಮಾನ ಬಿಂದು ಸಮಾನತೆಯ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ನ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು kh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ c ಯ ದುರ್ಬಲ ತಳದ c ಯ ಉಪ್ಪು c ಗೆ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಕೆಜಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ kw ಮೂಲಕ kb ಮೂಲಕ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಸಮಾನತೆಯ ಬಿಂದುವಿನ ನಂತರ ಸಮಾನತೆಯ ಬಿಂದುವಿನ ನಂತರ ನೀವು ಉಪ್ಪು ಜೊತೆಗೆ ಬಲವಾದದ್ದು ಆಮ್ಲ ಆದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲದಿಂದ ph ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ac ನಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಕಳೆದುಹೋದ ನಂತರ ಇದು ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ hi ಇಲ್ಲದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರು ಯಾವುದೇ h ನೊಂದಿಗೆ ಟೈಟರೇಶನ್ ಪ್ರಾರಂಭವಾಯಿತು ಮತ್ತು ph ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುವುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ದುರ್ಬಲ ತಳದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ದ್ರಾವಣದ ph ಏನಾಗಿರಬೇಕು o ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಮುಂದಿನ ಅನ್ವಯವು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಮಣ್ಣಿನ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಲವಣಗಳು ಮೂರು ವಿಧಗಳಾಗಿವೆ ಒಂದು ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವ ಆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಲ್ಲದವು. ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿರುವ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಿನ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಒಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಘಟನೆ ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಘಟನೆ ಇರುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ nacl ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಘಟನೆ ಇರುತ್ತದೆ ಅದು l ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಮಿತವಾಗಿ ಮಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಕರಗುವ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಇದು ಎಷ್ಟು ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹಳಷ್ಟು ಲವಣಗಳು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ, ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ನಾವು ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಪರಿಹರಿಸಿದರೆ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇದು ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಶುಲ್ಕವಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಏನನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆಯೋ ಅದನ್ನು ನಾನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸುತ್ತೇನೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಉಪ್ಪು ಅದು ಅವಕ್ಷೇಪಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರಮಾಣದ ಉಪ್ಪು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಉಪ್ಪು ಒಂದು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ನೀರಿಗೆ ಹಾಕಿದಾಗ ಅದು ಜಿಸಿಎಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನು ಜಲೀಯವಾಗಿ ಒಡೆಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಖಡ್ಗವಾಗಿದೆ ಎರಡೂ ವಿಘಟಿತ ಜಾತಿಯ ವಿಘಟಿತ ಜಾತಿಗಳು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಜಾತಿಗಳು

ಮತ್ತು ವಿಘಟಿತ ಜಾತಿಗಳು ಸಮತೋಲಿತ ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿವೆ ಸಮತೋಲನ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ adcl ಘನವು ag ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯದೊಂದಿಗೆ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿದೆ , ಕರಗುವ t ಉಪ್ಪಿನ ಕರಗುವಿಕೆ x ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಜಿಸಿಎಲ್ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಒಡೆದಾಗ ಅದು ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಮೋಲ್ ಆಫ್ ಮೋಲ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಎಕ್ಸ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ನಂತರ ಎಸ್ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಚಿಕ್ಕದು ಎಂದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಕೆಜಿಗೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಐಯಾನ್‌ನ ಸಣ್ಣ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ಲವಣಗಳಿಗೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು ag ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯವಾಗಿ cl ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ . ag ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯವನ್ನು cl ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯವಾಗಿ agcl ಘನದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಸಂಪ್ರದಾಯದ ಮೂಲಕ ನಾವು cl ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ k ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ag ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ k ಅನ್ನು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ksp ಅನ್ನು ಘನ b dt ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಉತ್ಪನ್ನ ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆ ನಡುವೆ ಸಂಬಂಧವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ಎನರ್ಜಿ cl ag ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ಜಲೀಯವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದರೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಷ್ಟು ಪ್ರಮಾಣದ agcl ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೀಟರ್‌ಗೆ s ಮೋಲ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್ h ಗೆ s ಮೋಲ್ ಇಲ್ಲಿದೆ ಒಂದು gcl ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದರ ಕರಗುವಿಕೆ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ag ಪ್ಲ s ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಅಯಾನು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಅಥವಾ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ನಿಮ್ಮ ag ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ cl ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆ ag ಗೆ ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ಇನ್ ಆಗಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ag ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ಇನ್ ಆಗಿ ಮತ್ತು ಇದು s ಆಗಿ s ಗಳು s ಚೌಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ksp ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆ ksp ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು s ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾನು ಪ್ರಕರಣದ ವರ್ಗಮೂಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು p ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಉಪ್ಪಿನ ಉಪ್ಪಿನ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಮಾಡೋಣ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎ ರಿಂದ x ಮೂರರ ವರೆಗೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ y ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗಿರಬೇಕು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು x ಮೂರು a ಎರಡು x ಮೂರು ನೀವು ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ನೀವು ಪಡೆಯಲಿರುವುದು 2 ಎ 3 ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ 3 x 2 ಮೈನಸ್ 3 x 2 ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಈಗ 2 ರಿಂದ 3 ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟು ಚಾರ್ಜ್‌ನಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು y 3 ರಿಂದ 2 ಮೈನಸ್ 6.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 6 ಪ್ಲಸ್ 6 ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ತಟಸ್ಥವಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ s ಕರಗುವಿಕೆ y ಎಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ y ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯಲಿರುವುದು 3 ಪ್ಲಸ್‌ನ 2 y ಮತ್ತು x 2 ನ 3 y ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ksp ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ 3 ಪ್ಲಸ್ s ಚೌಕಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ x 2 ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ x ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಘನ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಅಯಾನ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಚೌಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಮೂರು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ q ಇರುತ್ತದೆ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇದು ಎರಡು y
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು y ವರ್ಗವು ಏಕಾಗ್ರತೆ x ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಮೂರು y
ಆದ್ದರಿಂದ 4 y ವರ್ಗವನ್ನು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು q ಹೌದು
ಆದ್ದರಿಂದ 3 ರಿಂದ 3 ರಿಂದ 3 27 9 3 27 ಗೆ y ಘನ
ಆದ್ದರಿಂದ 4 7
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1 0 8 y 5.
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನ ಇದು ab ನಂತಹ ವಿವಿಧ ಲವಣಗಳನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಬಿ ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಘನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅನಿಲ ksp ನಿಮ್ಮ s ಆಗಿರುತ್ತದೆ s ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ab ಗೆ s ವರ್ಗ 2 ವಿಧದ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀವು 2 ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬಿ ಮೈನಸ್ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ s ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ರು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೀರಿ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್‌ನ ಸಣ್ಣ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್ ಬಿ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಎರಡು ರು ಹೆಚ್ಚು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ ನಿಮ್ಮ ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಸ್ ಪವರ್ ಒಂದು ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಒಂದು ಎರಡು ಸೆ ಪವರ್ ಎರಡು ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎಸ್ ನಾಲ್ಕು ಸೆ ವರ್ಗವು 4 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ sq
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಕರಗುವಿಕೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು . ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಅದರ ಕರಗುವಿಕೆ ಎಷ್ಟು apbqapbq ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಇದು ಯಾವ ಚಾರ್ಜ್ q ನ p ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ವಿಭಜಿಸಿದರೆ, ನೀವು ಚಾರ್ಜ್ q ಜೊತೆಗೆ b ಜೊತೆಗೆ q ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ . ಒಟ್ಟು cha p ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಚಾರ್ಜ್ pq ಮತ್ತು ಇದು pq
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ pq ಈ ಮೈನಸ್ p ಇದು 0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆ s ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಪಡೆಯಲಿರುವುದು ps ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿ ಲೈಟ್‌ಗೆ qs ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ r
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ aq ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು qs ಮೋಲ್ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್ ಬಿಪಿ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು

Prutor@IITK

ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ಅದು ತಿರುಗುವಿಕೆ ls ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ls ನಿಮ್ಮ aq ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಪವರ್ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯು p ಆಗಿ vp ಮೈನಸ್ vp ಮೈನಸ್ s ಆಗಿದೆ
ಟ್ರೈಕೋಮೆಟ್ರಿಯು ನಿಮ್ಮ qq
ಆದ್ದರಿಂದ ps ಪವರ್ p ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು psps ಏಕಾಗ್ರತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ps ಪವರ್ p ಮತ್ತು qs ಈ qs ಪವರ್ q ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ppqq ಮತ್ತು sp ಜೊತೆಗೆ qppqq ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ವಿಷಯವು sp ಜೊತೆಗೆ q ಆಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು
ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು kspmx ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತೆ mx ನಾಲ್ಕು ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ
ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ m ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಸಮಾನಗಳು ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು x ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು x ಮೈನಸ್
ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪಿನ ಮೋಲಾರ್ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಕರಗುವಿಕೆಯು s ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು s ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ
ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಸೆಕೆಂಡುಗಳು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಸೆಕೆಂಡುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕೆಎಸ್ಪಿ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ r ನೀವು ಸರಳವಾಗಿ m 4 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು x ಮೈನಸ್ 4 ಗೆ ಬರೆಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 4 ಗೆ 4 ಗೆ 4 ಗೆ 4 16 ಗೆ 4 64 ಗೆ 4 ಗೆ 4 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 5.
ಆದ್ದರಿಂದ 64 ರಿಂದ 4 6 256 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ .
ಆದ್ದರಿಂದ 256 5.
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕರಗುವಿಕೆಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ ಎಷ್ಟು ಅಯಾನುಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು
ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯೊಂದಿಗೆ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯಲು
ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್
ಸಲ್ಫೇಟ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ s ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ss ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ s 109 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 298 k ನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ
ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಮೋಲ್‌ಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ksp ಸರಳವಾಗಿ s ಆಗಿ s ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತರಿಂದ ಹತ್ತು ಪವರ್ ಮೈನಸ್
ಮೂರು ಸೆ ಚೌಕಕ್ಕೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಈಗ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ
ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉಪ್ಪಿನ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೋಡಿ ಇದನ್ನು ಈಗ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕರಗುವ
ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ನೀವು c ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಉಪ್ಪಿನ ಜಲೀಯ
ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರೀಕರಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ mx ಎರಡು ಇದು m two ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು x ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಮುರಿದರೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ ss ಆಗಿದ್ದರೆ ksp s ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಎರಡು s ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ s ಎರಡು s ಚೌಕಕ್ಕೆ ರು ಮತ್ತು ಇದು s ನಾಲ್ಕು s ಚದರ ನಾಲ್ಕು ಚದರ ಚದರ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ 4 ಚದರ 0 ksp ಅನ್ನು
ನೀಡಲಾಗಿದೆ 1 4 ರಿಂದ 10 ಗೆ 10 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 12 ಮತ್ತು ಇದು 4 ಗೆ 4 ಗೆ sq ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ s ಪವರ್ 1 ರಿಂದ 10 ಗೆ 10 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ 4
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು m 2 ಪ್ಲಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು s ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಶಕ್ತಿ ಮೈನಸ್ 4 ಗೆ 1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು x ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು
ಬಯಸಿದರೆ ಅದು 2 ಸೆ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ 2 ರಿಂದ 10 ಪ್ರತಿ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4. ಈಗ ನೀವು ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು
ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡ ನಂತರ ನಾವು ಕರಗುವಿಕೆಯ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವ ವಸ್ತುಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ಸಹ ನಾವು
ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಯಾನು ಪರಿಣಾಮವು ನಿಮ್ಮ ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಯಾನು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ನೀವು ಉಪ್ಪು mx ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಘನವು m ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಪ್ಲಸ್ x ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಮೈನಸ್ x ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಯಾನುಗಳು m ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ x ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು
ಸೇರಿಸಿದರೆ ಸಮತೋಲನವು ಎಡಭಾಗದ ಕಡೆಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತಿರುವ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಎಂದರೆ ನಾವು
agcl ಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ag ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ x ಆಗಿ ಒಡೆಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ag ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ cl ಮೈನಸ್ i ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ಘನ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು
ಭಾವಿಸೋಣ. ಇದರ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕರಗುವಿಕೆಯು ಕರಗುವಿಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಾಗಿದೆ ನಾನು ನೀರಿಗೆ ಹಾಕಿದಾಗ ಇದು ನಿಮಗೆ ag
ಪ್ಲಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು agcl ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು gno3 agno3 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಇದು ಈ ಸಮತೋಲನದ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು agcl ನ ಕರಗುವಿಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ag2cro4 ನ ksp 1.1 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ. 12 ಕ್ಕೆ 298 ಕೆ ನಲ್ಲಿ 298 ಕೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ನೀಡಲಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಗ್ ಟು ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಇದನ್ನು ಮುರಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಎಜಿ ಜೊತೆಗೆ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು
ಎರಡು ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ಎಂದು ಬರೆದರೆ ಇದು ಸರಳವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಎಜಿ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಎಸ್
ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಮತ್ತು ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಜಿನೋ 3 ಪರಿಹಾರವಿಲ್ಲ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಂತರ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು

ಬರೆಯಬಹುದು s ಆಗಿದ್ದರೆ ag ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಎರಡು ಸ್ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಸಾಂದ್ರತೆಯು s ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದು ಸರಳವಾಗಿ ಎರಡು ಸೆ ಚೌಕವನ್ನು s ನಾಲ್ಕು ಚದರ 4 ಸೆ ಘನಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸುಮಾರು 4 ಚದರ 1.1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 12 1.1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹನ್ನೆರಡು ಆದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಆಗ್ನೋ ಮೂರು ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ ಆಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಜಿ ಟು ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎಜಿ ಟು ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗ್ನೋ ಮೂರು ನಾವು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಆಗ್ನೋ ಮೂರು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎಗ್ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲ ಮೂರು ಇ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಇರುತ್ತದೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ಎಗ್ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಈಗ ಈ ಎಗ್ ಪ್ಲಸ್ ಈ ಸಮತೋಲನದ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಕರಗುವಿಕೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ ag two cro four ನ ಕರಗುವಿಕೆ y ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು y ಕರಗುವಿಕೆ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ y ಮೋಲ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ y mole ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ y ಮೋಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು y ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ y ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ag ಜೊತೆಗೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಝೀರೋ ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಿಂದ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಮತ್ತು ಎರಡು ವೈ ಮೋಲ್ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ನಿಮ್ಮ ಎಜಿ ಟು ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಮತ್ತು ಇದು ವೈ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಳವಾಗಿ 0.1 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಎಜಿ ಟು ಕ್ರೋ ಫೋರ್‌ಗೆ ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ನಾಲ್ಕು ಎಜಿ ಎರಡು ಅಹ್ ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಎಸ್ ಚದರ ಕ್ರೋ ಫೋರ್ ಟು ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಕೇಸ್ ಪಿಡಬ್ಲ್ಯೂ ಇ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ p ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಅನ್ನು 10 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 12 ಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ag ಪ್ಲಸ್ s ವರ್ಗವು ನಿಮ್ಮ 0.1 ಸೆ ಚೌಕಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ag ಜೊತೆಗೆ ಬಹುತೇಕ ಎಲ್ಲಾ ag plus ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಕರಗುವಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಆಗ್ನೋ ಮೂರು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕರಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆ y ಆಗಿದ್ದರೆ ಕ್ರೋ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು y ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ y ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಬಿಂದುವಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಶಕ್ತಿ ಮೈನಸ್ ಹನ್ನೆರಡು ಒಂದು ಬಿಂದುದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಒಂದು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವಿನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಒಂದು ಚೌಕ ಮತ್ತು ಇದು ಸುಮಾರು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹತ್ತು ಮೋಲ್‌ಗೆ ಸರಿಸುಮಾರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನೀವು ag 2 cro4 ನ ಕರಗುವಿಕೆ ಈ 1.1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 12 ಆಗಿತ್ತು ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಚದರವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹನ್ನೆರಡು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ s ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಎರಡು ಆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಅಥವಾ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಐದು ರಿಂದ ಹತ್ತು ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು ಸುಮಾರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಐದು ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಇ ನೀರಿನಲ್ಲಿ g2 cro4 ನ ಕರಗುವಿಕೆಯು ಆಗ್ನಾ ಥ್ರೀನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ gno3 ಕರಗುವಿಕೆಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವಿಕೆಗಿಂತ ಸಾಕಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ hno ಮೂರು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪರಿಣಾಮದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಯಾನು ಪರಿಣಾಮದ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಇರುವಂತಹ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಿಗಾಗಿ ಇದನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಜಿಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ನೀರು ಮತ್ತು ನೀವು ಜಿಸಿಎಲ್ ಹಾಕಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ agcl ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ag ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು cl ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ agcl ಗಳು ag plus ಗುಣಾಕಾರವನ್ನು cl ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಪರಿಹರಿಸುವವರೆಗೆ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನಿಮಗೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಅಯಾನಿಕ್ ಕೆ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೇಳಬಹುದು ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಆದರೆ ನೀವು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಜಿಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಜಿಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಪರಿಹಾರವು ಮೊದಲು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ agcl ಘನ ಶಕ್ತಿಯ ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಈ ag ಪ್ಲಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು cl ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿ ಗುಣಿಸುವುದನ್ನು ಘನತೆ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ದ್ರಾವಣದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಅನ್ವಯದ ಅನ್ವಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಬಳಸಬಹುದಾಗಿದೆ. ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ, ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಪರಿಹಾರವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಅಲ್ಲ ದ್ರಾವಣವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ , ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದಾಗ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ, ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತಷ್ಟು ಉಪ್ಪನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಕೊನೆಯದಾಗಿದ್ದಾಗ ಮಳೆಯ ರಾಶಿ ರೂಪಾಂತರವು ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ನಿಮ್ಮ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವಿಕೆಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರರ್ಥ ನಿಮ್ಮ ಪರಿಹಾರವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಮೇಲೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಸಹ ನೋಡಬಹುದು ಘನ ಬೇರಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಈ ಮೋಲಾರ್ na2 co3 ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಕ್ರಮೇಣ ಕರಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಬೇರಿಯಮ್ ಟೂ ಯಾವ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿ ಬೀಕನ್ ಅನ್ನು ಅವಕ್ಷೇಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪೂರ್ವನಿದರ್ಶನವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ksp ಬೇರಿಯಮ್ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ , ಅದು ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಒಂಬತ್ತೈದು ಶಕ್ತಿಗೆ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತಿಗೆ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತಕ್ಕೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮುರಿದಾಗ ನಾ ಟೂ ಕೋ ಥ್ರೀ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಕೋ ಥ್ರೀ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೇರಿಯಂ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ಗೆ ನಾ ಟೂ ಕೋ ತ್ರೀ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಸೋಲ್ ಬೇರಿಯಮ್ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಕಾರಣ ಬೇರಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಬೇರಿಯಮ್ ಟು ಪ್ಲ ಜೊತೆ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ s ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಬೇರಿಯಮ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ 2 ಮತ್ತು ಅವಕ್ಷೇಪವು ಯಾವ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಬೇರಿಯಮ್ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನ ಕೆಎಸ್‌ಪಿ ಬೇರಿಯಂಗೆ ಸಮಾನವಾದಾಗ ಬೇರಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನು na2co3 ನಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಸಾಂದ್ರತೆಯು nr2 co3 ನ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ nsu na2co3 ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಘಟಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ 4 ಮೋಲಾರ್‌ನ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ksp ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೇರಿಯಮ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನ್ ತಿಳಿದಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ನಾವು ಬೇರಿಯಮ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಶಕ್ತಿ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತು ಡಿವಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4 ಸರಿ ಬೇರಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅಯಾನು ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ksp ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೇವಲ 5.1 ಅನ್ನು 10 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 9 ರಿಂದ 1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4 ಗೆ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ಸುಮಾರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಪವರ್‌ಗೆ 5.1 ರಿಂದ 10 ಈ 5.1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 5 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಮೋಲ್ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ನಂತರ ಈ ಹಂತದವರೆಗೆ ಯಾವುದೇ ಮಳೆಯಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಅವಕ್ಷೇಪ ರಚನೆಯ ನಂತರ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆ 25 ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್ mg os2 ನ ಕರಗುವ ಉತ್ಪನ್ನವು 1.1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 11 ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ph mg2 ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನುಗಳು mgos2 ರೂಪದಲ್ಲಿ 0.01 ಮೋಲಾರ್ mg2 ದ್ರಾವಣದಿಂದ 0.01 ಮೋಲಾರ್ mg2 ಪ್ಲಸ್ ಐ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಶ್ನೆಯು mg 2 ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ನಂತರ ನಿಮ್ಮ mg2 ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಯಾವ ph ಅನ್ನು ಹೊರಹಾಕುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ph ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ph ಆಮ್ಲದಿಂದ ಕ್ಷಾರೀಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಯಾವ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬೇಕು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಅವಕ್ಷೇಪವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ ಐಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರಣದಿಂದ ನೀವು ಯಾವ ಪಿಎಚ್ ಮಳೆಯು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಸುಧಾರಿತ ಪಿಎಚ್ ಮಳೆಯು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಳೆಯು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗಲು ಕೆಎಸ್ಪಿ kkw ಗೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು ಅಥವಾ ksp ಯು ಮಿಗ್ರಾಂ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ h ಮೈನಸ್ ಎಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೇಸ್ p ಅನ್ನು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್‌ಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಹನ್ನೊಂದು ಮಿಗ್ರಾಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಿನ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಗಂ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಚೌಕದಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹನ್ನೊಂದರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಹತ್ತಕ್ಕೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯದಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಮೂರು ರಿಂದ ಹತ್ತಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಎಗೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಯಾವ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಯಾನು ಸಾಂದ್ರತೆಯು 1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ poh ನಿಮ್ಮ 4 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ph ನೀರು h 10 ಆಗಿರುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ph ನಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ mg 2 ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನ್ ps10 ನಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ mg 2 p ನಲ್ಲಿ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ lus ion ಮೂಲಭೂತ ಶಾಖವನ್ನು ಅವಕ್ಷೇಪಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ಹಂತದಲ್ಲಿ mg2 ಜೊತೆಗೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ksp ksp kw ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು kw ph ನಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ kw ksp ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮಳೆಯು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಮೋಲಾರ್ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೋಲಾರ್ ಕರಗುವಿಕೆ t ಆಫ್ mgos ಎರಡು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ nh ನಾಲ್ಕು cl ksp ಆಫ್ mg mg os2 ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ 1.8 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 11 ಆಗಿದೆ. ಆದರೆ kb ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು 1.8 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ 10 ರವರೆಗೆ ನಮಗೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 5 ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಎಂಜಿಒಎಸ್ ಎರಡರ ಕರಗುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ mg os ಎರಡನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಘಟನೆ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು n 4 ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ನಿಮಗೆ ಅಮೋನಿಯ ಜೊತೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ನೀರಿನ ಅಮೋನಿಯಾ ಜೊತೆಗೆ ನೀರು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂಗೋಸ್ ಎರಡರಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು mgos2 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮಿಗ್ರಾಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಓ ಮೈನಸ್ ಸಿನ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ಬಾರಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಓ ಮೈನಸ್ ಐ ಈ ಓ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಮೋನಿಯಂ ಜೊತೆಗೆ ಕಬ್ಬಿಣದೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಅಮೋನಿಯ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವ ಸಮತೋಲನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ ಅಮೋನಿಯ ಮತ್ತು ನೀರು ನಿಮಗೆ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದರ ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರತೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ kb ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಫೈಗೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟರಿಂದ ಹತ್ತಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ k ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದು ಕೆಬಿಯಿಂದ ಒಂದನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ s ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ mg os2 ನ ಕರಗುವ ಕರಗುವಿಕೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. mgos ಎರಡು mg ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು s ಆಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಎರಡು s ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್

ಆದ್ದರಿಂದ initi ಮಿತ್ರ ನಿಮಗೆ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು s ಮೋಲಾರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು

ಭಾವಿಸೋಣ x ಮತ್ತು ಎರಡು s ಮೈನಸ್ x ಆಗ ಇದು x ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು x ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡೂ ಓ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು 2 s 2 s ಮೈನಸ್ x ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಎರಡೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯೋಣ mgos 2 mg 2 ಜೊತೆಗೆ 2 h ಮೈನಸ್ i ಅಯಾನ್ ಇದು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಇದು ಎರಡು ಸೆ ಮೈನಸ್ x ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇದೆ ಈ ns ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ s ಎರಡು o ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ x ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಬಹುತೇಕ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎರಡು s ಮೈನಸ್ x ಆಗಿದೆ, ಇದು ಮೂಲತಃ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು x ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೇಸ್ pksp ಎರಡು ಸೆ ಮೈನಸ್ x ಚೌಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು kbkb ನಿಮ್ಮ ns4 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ವಿರುದ್ಧ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿರುದ್ಧ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ns4 ಪ್ಲಸ್ 1 ಇಂಚು h ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ನಿಮ್ಮ 2 ಸೆ ಮೈನಸ್ x 2 ಸೆ ಮೈನಸ್ x ಆಗಿದೆ x ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಅಪರಿಚಿತರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ sxsx ಇದು ಎರಡು ಸೆ ಮೈನಸ್ x ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು s ನ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೌಲ್ಯ s ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಕರಗುವಿಕೆ ಉಪ್ಪು ಮಳೆಯ ಕರಗುವಿಕೆ ಮಳೆಯು ಆರ್ದ್ರ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಆಧಾರವಾಗಿದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನಾವು ನೋಡುವುದು ಆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಯಾವುದೇ ಉಪ್ಪು ಇದ್ದರೆ ಆ ಕಬ್ಬಿಣವು ಕರಗದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಸ್ವಲ್ಪ ಕರಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸ್ವಲ್ಪ ಕರಗುತ್ತದೆ. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಯಾನು ವಿರಳವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೌಂಟರ್ ಐರನ್ ಕೌಂಟರ್ ಅಯಾನ್ ಕೌಂಟರ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅದು ಈ ಅಯಾನನ್ನು ಕರಗದ ಮಣ್ಣಿನ ಕರಗದ ಮಣ್ಣಿನನ್ನಾಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕರಗದ ಉಪ್ಪು ರೂಪುಗೊಂಡಾಗ ಅದು ಅವಕ್ಷೇಪಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಯಾನು ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿಯಬಹುದು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಪರಿಹಾರವಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ಮತ್ತು ನಾವು ಜಿ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅವಕ್ಷೇಪವನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ ಡೈಡೆಮ್ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಊಹಿಸಬಹುದು ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK