ಹಲೋ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಕಳೆದ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾನು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನವು ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದಾಗ ಮಾತ್ರ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು. ಸಮತೋಲನ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆಯ ವಿಘಟನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದಾಗ ಇದು ch3cooh ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಅಸಿಟೇಟ್ ಕಬ್ಬಿಣ ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನನ್ನು ನೀಡಲು ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮೊದಲ ವಿಷಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಸಮತೋಲನವಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ವಿಘಟಿತ ಅಯಾನುಗಳ ವಿಘಟಿತ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ನಾವು ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಅನ್ವಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಸಮತೋಲನಕ್ಕಾಗಿ ಬರೆಯಲು ಬಳಸಿದ ವಿಧಾನವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು. ಉತ್ಪನ್ನ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಯಾನುಗಳ ಗುಣಾಕಾರವಾಗಿದೆ ಉತ್ಪನ್ನದ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ರಿಯಾಕ್ಟರ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ಮೊದಲ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಕಳೆದ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಾನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದು ಅಯಾನುಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗಳಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತೊಂದು ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಉಪ್ಪು ನಂತರ ಈಗ ಪರಿಹರಿಸಿ ಎರಡನೇ ಭಾಗವು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಲ್ಲದು ಅಲ್ಲ ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗದವು ಅಲ್ಲ ಎಲ್ಲಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗದವು ಅಲ್ಲ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಬಹಳಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ವಿಘಟನೆಯ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆ ಒಂದು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಉದಾಹರಣೆಗೆ s ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಿಮಗೆ s ಪ್ಲಸ್ n ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ ಐ ನೀಡುವುದು ಬಹುತೇಕ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗದಿದ್ದಾಗ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗದಿದ್ದಾಗ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಹಾಗೆಯೇ ನಾವು ಬಲವಾದ ನೆಲೆಗಳ ವಿಘಟನೆಯ ವಿಘಟನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾಹ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಹಾಕುವ ಬಲವಾದ ನೆಲೆಗಳು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇದು na ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ x ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಕರಗುವ ಲವಣಗಳ ವಿಘಟನೆಯ ನಿಮ್ಮ ವಿಘಟನೆಯಾಗಿದೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ns ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಸಹ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದು, ಇದು ನಿಮಗೆ na ಪ್ಲಸ್ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲಗಳ ವಿಘಟನೆ ಬಲವಾದ ನೆಲೆಗಳು ಅಥವಾ ಕರಗುವ ಲವಣಗಳು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದವು ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿ ಪ್ರಕರಣಗಳ ವಿಘಟನೆಗೆ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು vkc ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ನೀಡಲು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಜಲೀಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಈ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಾವು ಸಮತೋಲನ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ cs ಮೂರು ಕೋ ಮೈನಸ್ ಆಗಿ h ಜೊತೆಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಾಂದ್ರತೆಯಂತೆಯೇ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಳ ವಿಘಟನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಳು ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಘನವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ನಿಮಗೆ nh ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು OS ಮೈನಸ್ ಸಮಾನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ k ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು, ಇದು ತ್ಯಾಜ್ಯ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅಮೋನಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ h ಮೈನಸ್ ಫಿಎನ್‌ಎಸ್ ಮೂರು ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುವ ವಿಧಾನ ಮೂರನೇ ವಿಷಯ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವ ದ್ರಾವಕದ ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವಿಕೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ag ಇಲ್ಲಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ecl ನಿಮಗೆ ag + cn ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜಲೀಯವಾಗಿದೆ ಇದು ಜಲೀಯ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಈ ಮೂರು ವಿಧಗಳು ನಾವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಗ್ನೋ ಥ್ರೀ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ag ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಘಟಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಬೆಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ಜಲೀಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಎಲ್ ಪ್ಲಸ್ ಇಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಪರಿಹಾರ agcl ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ag ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಪ್ಲಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ cl ಮೈನಸ್ x

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ agcl ಮಾತ್ರ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಬಹುತೇಕ ಎಲ್ಲಾ agno3 ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನುಗಳು ಹೇಗೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಯಾವಾಗ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಈಗ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೋಗಿ ನಿಮ್ಮ ಪದವಿಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ವಿಘಟನೆಯ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವು ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುವಾಗ ನೀವು ಆಗಾಗ್ಗೆ ಕಾಣುವ ಪದವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವು ನಿಮ್ಮ ಆಸಿಡ್ ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಉಪ್ಪು ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಉಪ್ಪಿನ ಮೋಲ್ಗಳ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪ ಆಮ್ಲ ಆಧಾರಿತ ಉಪ್ಪು ಬೇಸ್ನ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ಗೆ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ಸಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ch3co ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ h ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು 1 0 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ 0 ಕೆಲವು ಮೋಲ್ ಜಲೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೋಗುವ ಮೋಲ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಮೋಲ್‌ನ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಿಮ್ಮ ವಿಘಟನೆಯ ಪದವಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ನಿಮ್ಮ ಅಯಾನಿಗೆ ಹೋದರೆ c ಫಾರ್ಮ್ ಎಂದರೆ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ನ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ h ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಉಳಿದಿರುವುದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಹೋಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿರುವುದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ

ಮತ್ತು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಅಯಾನುಗಳು ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನಿನ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ ಜೊತೆಗೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಆಲ್ಫಾ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಒಟ್ಟು ಒಂದು ಮೋಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ch3 coh ಗೆ ಹೋಗುವ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ch three coh ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಜೊತೆಗೆ h ಜೊತೆಗೆ ನಾನು c ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ, ಆಗ ಆಲ್ಫಾ ನಿಮ್ಮ ch3cooh ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು ch3cooh ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಹೋಗಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಫಾ ಎಂಬುದು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಒಟ್ಟು ಮೋಲ್‌ಗೆ ನಿಮ್ಮ ಮೋಲ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಬಳಕೆ ಸರಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಉಳಿದಿರುವ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಿ ಮೈನಸ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಅದನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಿ ಸಂಖ್ಯೆ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮೋಲ್ ನಿಮಗೆ ನಿಮ್ಮ ಅಯಾನುಗಳ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿದರೆ ಸಿ ಮೋಲ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಸಿ ಮೈನಸ್ ಇ ಮೈನಸ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಬರೆಯುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಧಾನವೆಂದರೆ c ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಈಗ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಕಾ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಇದು ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು h ಗೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ch 3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ cooh ಮತ್ತು ಇದು c ಆಲ್ಫಾವನ್ನು c ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿ c 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಫಾದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ka ಅನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಬಹುದು, ಇದು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬರೆಯೋಣ ch three coh ನಿಮಗೆ ch ಮೂರು cooo ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ h ಜೊತೆಗೆ ನಿಮಗೆ c ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಉಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾ ನಿಮ್ಮ ಸಿ ಆಲ್ಫಾಕ್ಕೆ ಸಿ ಆಲ್ಫಾಕ್ಕೆ ಸಿ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಸಿ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಇದು ಸಿ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಸಿಎ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಲ್ಫಾ ಎಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ver y ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವು ಆಲ್ಫಾಕ್ಕಿಂತ ಸಾಕಷ್ಟು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಅಂದರೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದಕ್ಕೆ ಬಹುತೇಕ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ka ಅನ್ನು ca ವರ್ಗ ಆಲ್ಫಾ s ಚೌಕದಂತೆ ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ c ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ c ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ c ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಹಾಗಾಗಿ ನನಗೆ ಆಲ್ಫಾ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾನು ಕಾ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಕೈಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಏನಾಗಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಅನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಸಿ ಸಿಯಿಂದ ಸಿ ಕಾ ಆಗಿದೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಾ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಸಹ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಸರಳವಾಗಿ c ಆಗಿ ಆಲ್ಫಾ ಅಥವಾ c ಆಗಿ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದರೆ c ಆಲ್ಫಾ c ಆಗಿ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದೆ ka ನಿಂದ c ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು k ಅನ್ನು c ಆಗಿ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ. ನನಗೆ ಆಲ್ಫಾ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಕಾ ಅನ್ನು ನಾವು ಕಾ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅಯಾನುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಅದೇ ರೀತಿ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ತಳಹದಿಯ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಅಮೋನಿಯ ದ್ರಾವಣ nh ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಜೊತೆಗೆ ಒಹ್ ಮೈನಸ್ x ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ kb ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು c ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಇದು ಬಹುತೇಕ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ c ಆಲ್ಫಾ c ಆಲ್ಫಾ
ಆದ್ದರಿಂದ c ಆಲ್ಫಾ c ಆಲ್ಫಾವನ್ನು c ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ದುರ್ಬಲ ತಳಹದಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ c ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು c ಅಥವಾ c ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ನಿಂದ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾವು kbkb ಯಿಂದ c ಮೂಲಕ ರೂಟ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಒಹ್ ಮೈನಸ್ ಏನೆಂದು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು c ಆಲ್ಫಾಗೆ ಸಮ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು kb ಅನ್ನು c ಗೆ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು kb ಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನೀವು kb ಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಒಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು. ನೀರಿನ ವಿಘಟನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನೀರು ಸಹ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ h ಜೊತೆಗೆ ಧ್ವನಿ ಮೈನಸ್ ನಾನು ನೀವು s two o ಜೊತೆಗೆ s two o ಅನ್ನು ಸಹ ಬರೆಯಬಹುದು ನಿಮಗೆ s ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ h ಮೈನಸ್ n ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ k ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾವು equi ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಲೈಬ್ರಿಯಮ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ k ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ s ಮೂರು o ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಒಹ್ ಮೈನಸ್‌ಗೆ s ಎರಡು y ಚೌಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದರೆ ಇದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ k ಅನ್ನು s ಎರಡು y ಚೌಕಕ್ಕೆ ನಾವು kw ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು s ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ h ಮೈನಸ್ ಮೂರು o ಆಗಿದೆ ಜೊತೆಗೆ yh ಮೈನಸ್ r
ಆದ್ದರಿಂದ kw ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ s ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ s ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ h ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಒಂದರಿಂದ ಹತ್ತು ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹದಿನಾಲ್ಕು ನಿಮ್ಮ ಮೋಲ್ ಚದರ dm ಮೈನಸ್ 6 ಮತ್ತು 8 ಆಹ್ ಇದು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ 298 ಕೆಲ್ವಿನ್ ನಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಶುದ್ಧ ನೀರಿಗಾಗಿ ಶುದ್ಧ ನೀರಿಗಾಗಿ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ kw ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೌಲ್ಯವು ಹತ್ತರಿಂದ ಹತ್ತರಷ್ಟಿದ್ದರೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು dm ಆರಕ್ಕೆ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಮೋಲ್ ಚದರಕ್ಕೆ dm ಆರು ಅಥವಾ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತೆಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಶುದ್ಧ ನೀರಿಗಾಗಿ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತೆಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಬರೆಯೋಣ ಈಗ ನಾನು 10 ರ ph ಅನ್ನು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮೋಲಾರ್ ಎಸ್ಎಲ್ಎಲ್‌ಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕಾದರೆ ph ನ ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ನಿಮ್ಮ h ರಿಂದ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ph ನಿಮ್ಮ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ s ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ scl ನಿಂದ ಬರಬಹುದು ಮತ್ತು sc ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ 2 ಮೋಲಾರ್ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮೋಲಾರ್ ಎಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ scl ನಿಂದ ನಾವು s ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು s 2 ರಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪಡೆದ h ಪ್ಲಸ್ ಪ್ರಮಾಣವು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಬ್ಬಿಣದ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಸ್‌ಎಲ್‌ಎಲ್‌ನ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಏಳು ಪ್ರತಿರೋಧಕ್ಕೆ ನಿಖರವಾಗಿ ಸಮನಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಸರಿ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಯಾನು ಪರಿಣಾಮದಿಂದಾಗಿ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 ಗೆ ಹತ್ತಕ್ಕಿಂತ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಅದನ್ನು ನಾನು ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ ನೀವು ನಂತರ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 ಮತ್ತು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಬಹುತೇಕ ಎಲ್ಲಾ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು scl ನಿಂದ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಏಕಾಗ್ರತೆ ಹತ್ತು ಇರುತ್ತದೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹತ್ತಕ್ಕೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ph ಕೇವಲ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮತ್ತು ಅದು 2 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮೋಲಾರ್ scl ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈಗ ನಾವು 10 ರ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 8 ಮೋಲಾರ್ ಸ್ಕೇಲ್‌ಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ scl ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 8 ಮೋಲಾರ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 8 8 ಮೋಲಾರ್ ಹೆಚ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೋಲಾರ್ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು s two s two ನ ವಿಘಟನೆಯನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ s two o will now ಇದು ಬಹುತೇಕ ಮೈನಸ್ ಏಳು ಈಗ ನಿಮ್ಮ 10 ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 8 ಮೋಲಾರ್ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 ಗೆ 10 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ s 2 o ಗಳು s ನಿಂದ o ಗೆ h ಪ್ಲಸ್‌ನ ph ಅಥವಾ h2o ಕೊಡುಗೆಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಗಣ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ನಾವು scl ನಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು s2o ಯು ನಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು ಇದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ನಿಖರವಾದ s ಗೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು ಅಥವಾ h ಜೊತೆಗೆ r ನಿಖರವಾದ h + r ನ ನಿಖರವಾದ ಮೊತ್ತವನ್ನು ನಾವು s two o ಅನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಿದ್ದೇವೆಯೇ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ನಂತರ ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಹತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ ಎಂಟು ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಂತರ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಎಂಟಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಎಂಟಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಸರಿಯಲ್ಲ ಅದು ಸರಿಯಲ್ಲ ಪಿಎಚ್ ಸಮಾನ ಎಂಟು ಸರಿಯಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಪಿಎಚ್ ಎಂದಿಗೂ ಹೆಚ್ಚಿರಬಾರದು, ಏಳಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿರಬಾರದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬಹುದು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 ಪ್ಲಸ್ 10 ಗೆ 10 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 8 ಗೆ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 7 1 ಜೊತೆಗೆ 0.1 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಸುಮಾರು 6.9 ರಷ್ಟಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು h ಜೊತೆಗೆ ನೀರಿನಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು , ಅದು ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 10 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 7 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪಾಲಿ ರಕ್ಷಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ es ಎರಡರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ರು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಈಗ ಈ ಪಾಲಿಪ್ರೊಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೊದಲ ಹಂತವು ತುಂಬಾ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ವಿಘಟನೆಯು ಬಹುತೇಕ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದ ಬಹುತೇಕ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದ ಆರ್‌ಕೆ ಮೌಲ್ಯವು ನಿಮ್ಮ ದೊಡ್ಡದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಎರಡನೆಯದು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದು ಕೆಲವು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದಿರಬಹುದು ಅದು ಕಡಿಮೆ ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮೊದಲನೆಯದು ಮೊದಲನೆಯದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾ 1 ಇದನ್ನು ಕಾ 1 ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೊದಲ ವಿಘಟನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಕಾ 2 ಇದು ಎರಡನೇ ಸಂಘವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾ 2 ಯಾವಾಗಲೂ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಮೊದಲು ನೀವು h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ತಟಸ್ಥ ಜಾತಿಯಿಂದ ಈ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಐಯಾನ್‌ನಿಂದ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಎರಡನೇ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಯಿಂದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಯಿಂದ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಯಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಅಯಾನನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಕಠಿಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸುಲಭವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾ ಟು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ನಿಮ್ಮ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಈಗ ನಾವು ಉಪ್ಪುಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಸರಿ ಮತ್ತೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಅವುಗಳ ಉಪ್ಪು ಎರಡು ವಿಧವಾಗಿರಬಹುದು ಕರಗುವ ಕರಗುವ ಅಥವಾ ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಮಿತವಾಗಿ ಕರಗುವ ಕರಗುವ ಕರಗುವ ದ್ರಾವಣವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ವಿಘಟಿಸಿ ಅದು ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ವಿಘಟಿಸಿ ಅಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಗ್ನೋ ಮೂರು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ag ಪ್ಲಸ್ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಸಮಾನವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇದು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದರರ್ಥ ಇದು gno3 ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಅದು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು agcl ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗದಿರಲು ಕೇವಲ ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಭಾಗವು ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲು ನಿರ್ಧರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಕರಗುವ ಲವಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಕರಗುವ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರಗಳನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲು ಪರಿಗಣಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಎರಡನೇ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ನೀವು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ nacl ಎರಡನೇ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ch ತ್ರೀ ಕೂನಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು avkc ಈಗ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲದ ಮೂರನೇ ಪ್ರಕರಣ ಡಿಸ್ಕಸ್ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೆಯದಾಗಿ ನಾವು ಆಹ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪಿನ ಉಪ್ಪಿನ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು ಕ್ಷಮಿಸಿ ದುರ್ಬಲ

Prutor@IITK

ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ಅಹ್ ಶಕ್ತಿ ಬಲ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು cl ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು scl ನ ಉಪ್ಪು ಇದು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಣವು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದಾಗಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಆಮ್ಲ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಇದು ಈ ಎರಡರ ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಿಮ್ಮ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಅವರು ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತಾರೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಆಹ್ ಏನು ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು ನಾವು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ದ್ರಾವಣದ ಪಿಎಚ್,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ನಿಮ್ಮದು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪು ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವು ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ಪ್ರಬಲವಾದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿದ್ದು ಎಲ್ಲಾ ಕರಗುವ ಲವಣಗಳು ಪ್ರಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ na ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ cl ಮೈನಸ್ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ na ಪ್ಲಸ್ ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅದು ಸರಳವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸುತ್ತದೆ na ಜೊತೆಗೆ ಜಲೀಯ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ ಮತ್ತೆ s ಎರಡು ocl ಮೈನಸ್ x ಜೊತೆಗೆ ಈ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಯಾವ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಸಿಗುತ್ತದೆಯೋ ಅದು ನೀರಿನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 298 k ನಲ್ಲಿ aw ಎಂಬುದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಮೋಲ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ dm ಮೈನಸ್ ಆರು ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ h ಪ್ಲಸ್ ಕಬ್ಬಿಣ ಅಥವಾ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವು ಇರುತ್ತದೆ ಸಮಾನವಾಗಿರಿ ಮತ್ತು ಅದು kw ರೂಟ್ kw ಅಡಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ kw ಎಂಬುದು oh ಮೈನಸ್ s ಚೌಕಕ್ಕೆ h ಪ್ಲಸ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ h ಪ್ಲಸ್ ವರ್ಗವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ s ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 7 ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ph ನಿಮ್ಮ ಸರಳತೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಲವಾದ ಮಣ್ಣಿನ ಯಾವುದೇ ದ್ರಾವಣದ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣಕ್ಕಾಗಿ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಬಲವಾದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ತ್ಯಾಜ್ಯ ph ಸುರಕ್ಷಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ವಿ ಪ್ರಕರಣಗಳ ಎರಡನೇ ಪ್ರಕರಣದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಹುಲ್ಲುಗಾವಲು ಐಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎನ್ ಪ್ಲಸ್ ಈಗ ಕಳೆದ ಬಾರಿ ನಾನು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅಯಾನುಗಳ ವರ್ತನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ, ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳೋಣ, ನಾ ಪ್ಲಸ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಸಮ nm ಪ್ಲಸ್ ಚ ತ್ರೀ ಕೋ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಈ ಅಯಾನು ಸರಳವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೀಕರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯಲಿರುವ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಯಾವಾಗಲೂ ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಪಡೆಯುವ ಓ ಮೈನಸ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಾಗಿದ್ದಲ್ಲಿ ನಾನು ಪೋಹಿಯ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್‌ನ ಮೌಲ್ಯ ಹೇಗೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ s two o ನಿಮಗೆ ch three coh ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ so th ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ಏನೆಂದು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ j ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು kh ಎಂದು ಬರೆಯೋಣ ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕೆಜಿ ಸಮತೋಲನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ kh ಇದು ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪಿನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವಾಗಿರುವುದರಿಂದ kh ಎಂಬುದು s ತ್ರೀ ಕೂಹ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ಮೂರು ಕೋ ಒನ್ ಈಗ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ cs ಮೂರು ಕೋ ಒನ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದರೆ ನಿಮ್ಮ c ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸಿದರೆ c ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಳವಾಗಿ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ಅದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಸಿಎಸ್ ಮೂರು ಕೋ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್ ನಿಮ್ಮ ಮೋಲ್‌ನಿಂದ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡಿದೆ ca three cos ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ c alpha c alpha ಅನ್ನು c ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸರಿ ಎಂದು ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ kh ಅಸಿಟಿಕ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ cs ಅನುಪಾತ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ ನೀವು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಬಹುದು ನಿಯಮಗಳು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಸಹ ಈಗ ನಾವು kh ಎಂದು ಬರೆಯೋಣ kh ಎಂಬುದನ್ನು ch ಮೂರು ಕೂಹ್ ಎಂದು ಓಹ್ ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ch ಮೂರು ಕೂ ಮೈನಸ್ i ok ch ಮೂರು ಕೋ ಮೈನಸ್ ಇನ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಗೆ ಇದು ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ h ಪ್ಲಸ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ch ತ್ರೀ ಕೊಹ್ಹ್ ತ್ರೀ ಕೂಹ್ ಮೂಲಕ ಈಗ ನಾವು ಖ್ ಅನ್ನು ಕಾ ಆಗಿ ಗುಣಿಸೋಣ, ನೀವು ಖ್ ಅನ್ನು ಕೆ ಆಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಚ್ ತ್ರೀ ಕೂಹ್ ಅನ್ನು ಓ ಮೈನಸ್ ಮೂಲಕ ಚ ತ್ರೀ ಕೂ ಮೈನಸ್ ಇನ್ ಚ್ ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಇನ್ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಚ್ ತ್ರೀ ಕೂಹ್ ಮೂಲಕ ಇದು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಈ ರದ್ದತಿಯನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು kw ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ kw ನಿಮ್ಮ kh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ kw ನಮಗೆ ka ಎಂದು ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು kh ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು kh ಎಂಬುದು c alpha ca ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ c ಒಂದು ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆಲ್ಫಾ ಇದು ಆಲ್ಫಾಕ್ಕಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಆಹ್ ಓ ಮೈನಸ್ ಈಸ್ ಈಸ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಿ ಆಲ್ಫಾಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಕೆಹ್ ವಿಲ್ ಎಂದು ಮತ್ತು kh c ಆಲ್ಫಾ ಚೌಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು c ನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದರೆ c ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಿಂದ c

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ c kh ಗೆ c alpha s ಚೌಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಓ ಮೈನಸ್ s ಚೌಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ h ಮೈನಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ kh ಗೆ ch ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ c ಮತ್ತು kh ಗೆ ನಾವು

ಈಗಾಗಲೇ kh ಅನ್ನು ka ನಿಂದ c ಗೆ ನಿಮ್ಮ kw ಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು oh ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು kw ನಿಂದ ka ಗೆ c ಗೆ ಬಳಸಬಹುದಾಗಿದೆ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ನಿಮ್ಮ kw ಅನ್ನು ka ದಿಂದ c ಗೆ ಲಾಗ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ kw ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕಾ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್‌ಗಳು ಇದು ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯೊಂದಿಗೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ಹಾಕೋಣ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೋಹ್ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಓಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ನಾವು ಆಹ್ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಪೋಹ್ ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು ಪೋಹ್ ಪ್ಲಸ್ ಪಿಎಚ್ 14 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ದ್ರಾವಣದ ನಿಮ್ಮ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನಾಕ್ಲ್ ಮತ್ತು ವಿಕೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ತ್ಯಾಜ್ಯದಂತಹ ಬಲವಾದ ತ್ಯಾಜ್ಯವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಬಲವಾದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಆಹ್ ಶಕ್ತಿಯ ಬಲದ ಬಗ್ಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಶಕ್ತಿ ಬಲ ಮತ್ತೆ ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು ನಾವು ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹಾಕಿದಾಗ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಒಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಆಗ ಅದು ನಿಮಗೆ ns4 vb ಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ c ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ nh4 ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ n ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಅಯಾನ್ ನಿಮಗೆ ns ಮೂರು ಸಮಾನ ಮತ್ತು ಜಲೀಯ ಪ್ಲಸ್ s ಮೂರು ಮೇಲೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಆಹ್ ಹೌದು s ಮೂರು u ಜೊತೆಗೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನೀವು kh ಎಂಬುದು ns ಮೂರು x ಮೂರು ಒ ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ns ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ns3 ನೆಟ್‌ವರ್ಕ್ ಪರಿಹಾರವು ನಿಮಗೆ nh4 ಪ್ಲಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಜಲೀಯ ಜಲೀಯದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಧ್ವನಿ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ kb kb ನಿಮಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ns4 ಪ್ಲಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ns ಮೂರು ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಇದೀಗ ನಾವು kh ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಅದು ns ಮೂರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ns ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ nh ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು kb ಅನ್ನು kh ಗೆ ಗುಣಿಸಿದರೆ ಅದು b ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ತಳದ kw ಮತ್ತು kb ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ kw ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು kh ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು kh ಅನ್ನು ಗಮನಿಸಬಹುದು ನಾವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಅಥವಾ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಬರೆಯೋಣ ಇದು ns ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ s ಎರಡು ಆನ್‌ಗಳು ಮೂರು ಸಮಾನ ಪ್ಲಸ್ s ಮೂರು o ಜೊತೆಗೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಶೂನ್ಯವನ್ನು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇದು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಇದು c ಆಲ್ಫಾ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ kh ಇದು kw ನಿಂದ kb ಆಗಿದೆ ನಾವು ಸಿಎಸ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಸಿ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಸಾಕಷ್ಟು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಸಿ ಆಗಿ ಸರಳವಾಗಿ ಖ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಸಿನ್ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಅಥವಾ s ಮೂರು ಒಂದು ಚೌಕ ಮತ್ತು ಇದು c ಆಗಿ ನಿಮ್ಮ h ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು kh ನ ವರ್ಗಮೂಲವನ್ನು kh ನ ca ವರ್ಗಮೂಲವನ್ನು c ಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಲೆಕ್ಕಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು kh ಗೆ ckh kw ನಿಂದ kw ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ kv [ಸಂಗೀತ] ಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಆಗಿದೆ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುವುದು ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ , ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅಯಾನುಗಳು ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ, ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಸ್ಥಿರತೆಗೆ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬರೆಯುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋ ಇದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಅಯಾನಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕಾ ಅಥವಾ ಕೆಬಿ ನಮಗೆ kh ಗೊತ್ತಾದ ನಂತರ ನೀವು ಯಾವ ಉಪ್ಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂಬುದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು h ಪ್ಲಸ್ ಐಯಾನ್ ರೋಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು s ಪ್ಲಸ್ ಕಬ್ಬಿಣ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಿಮ್ಮ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿಹಾರ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ನಿಮ್ಮ ಲಾಗ್ kw ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕೆಬಿ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪಿಎಚ್ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ನೋಡಿದ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ kw ನಿಮ್ಮದು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕೆಡಬ್ಲ್ಯು ಪಿಕೆಡಬ್ಲ್ಯೂ ಅಥವಾ ಸರಳವಾಗಿ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಪಿಕೆಡಬ್ಲ್ಯೂ ಅನ್ನು ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧವನ್ನು ಪಿಕೆಡಬ್ಲ್ಯೂ ಆಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕೆಬಿ ಪಿಕೆಬಿ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಆರ್ ಮೈನಸ್ ಹಾಫ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಹಾಫ್ ಪಿಕೆಬಿ ಪ್ಲಸ್ ಹಾಫ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಇದು ನಾವು ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಲ್ಯೂಷನ್ ಈಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಉಪ್ಪು ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ , ಕೊನೆಯದು ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದೌರ್ಬಲ್ಯ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಅಮೋನಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ನ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಳವಾಗಿ ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೂರು ಪ್ರತಿಶತವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ch ಮೂರು ಕೂ ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ns ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ ಸರಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಹಾಕಿದಾಗ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅಮೂರ್ತವಾಗುತ್ತದೆ h   ಮೂರು ಕೂಹ್ ಪ್ಲಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ n ಮತ್ತು kh ನಿಮ್ಮ ch ಮೂರು coh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ oh ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನು ಅಮೋನಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನ್ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಪರಿಹಾರ h3o ಪ್ಲಸ್ ಪರಿಹಾರ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತೆ ನಿಮ್ಮ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ಗೆ kh ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಜೊತೆಗೆ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ kh ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನೀವು h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಇತರ ಲವಣಗಳಿಗೆ ನಾನು ಮಾಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು