ಹಲೋ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಕಳೆದ ಎರಡು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಮೂಲಭೂತ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾನು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಸಮತೋಲನದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಎರಡು ಪ್ರಕಾರಗಳಾಗಿವೆ ಒಂದು ph ಆಧಾರಿತ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ನಿಮ್ಮದು ಈ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆ ಕರಗುವಿಕೆ ಸಂಬಂಧಿತ ಸಮಸ್ಯೆಯು ph ಆಧಾರಿತ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳ ಮೇಲೆ ನನ್ನ ಮುಖ್ಯ ಗಮನವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ph ಆಧಾರಿತ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಪರಿಹಾರದ p ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದರಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ph ph ಎಂದರೇನು ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಿಮ್ಮ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಚಟುವಟಿಕೆ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ದುರ್ಬಲ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಇದು ಕೇವಲ ph ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ph ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಿಮ್ಮ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನಾವು ಅನ್ವಯಿಸಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ, ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುವ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುವಾಗ ಸಮತೋಲನವು ಬರುತ್ತದೆ, ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವು ಉಪ್ಪನ್ನು ವಿಭಜಿಸುವ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಅಥವಾ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ವಿಭಜಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಸಂಘಟಿತ ಮತ್ತು ವಿಘಟಿತ ಜಾತಿಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವಿದೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯಗಳು ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಳು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ವಿಕೆ ಬೀಜದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಳು ವಿ ಪ್ರಕರಣಗಳಲ್ಲಿ ಈ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅನ್ ಡಿಸೋಸಿಯೇಟೆಡ್ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ವಿಘಟಿತ ಜಾತಿಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತೆ ನಿಮ್ಮ ವಿಘಟಿತ ಮತ್ತು ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೈನಸ್ ಡಿಸಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗದ ಆದರೆ ಮೈನಸ್‌ನ ಮೈನಸ್‌ನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯು ನಿಮಗೆ ಹ ಪ್ಲಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಐ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜಾತಿಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದ ಪುನರಾವರ್ತನೆಯಾಗಿ ನಾವು ವಿವಿಧ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಪರಿಹಾರಗಳು ಅಥವಾ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು h ಜೊತೆಗೆ 2b ka ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಒಳಗೆ c ಆಫ್ h

ಆದ್ದರಿಂದ k ನಿಮ್ಮ ac ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ಗಾಗಿ ಆಮ್ಲದ ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನು kb ಅಡಿಯಲ್ಲಿ kb ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ cboh ಗೆ ಮತ್ತೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಮೂಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ vkc ಮೂರನೇ ಉಪ್ಪು vkc ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಇದು ಬಲವಾದ ತಳದ ಉಪ್ಪಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು kh ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿಗೆ ನೀಡಲಾಗುವುದು kh ಈ ಉಪ್ಪಿನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು kh ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು kw ನಿಂದ ka ನಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು vkc ಯ ಉಪ್ಪು ಇದು vkc ಯ ಉಪ್ಪು ಆದ್ದರಿಂದ h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು kw ನಿಂದ k ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ kh kw ಯಿಂದ k ಮತ್ತು c ಪರಿಹಾರ ನಾನು ಎರಡೂ ಬದಿಯ ಲಾಗರಿಥಮ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ kw ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕಾ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಎರಡೂ ಬದಿಯು ಅರ್ಧಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ kw ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೈನಸ್ ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಕೆ ಪ್ಲಸ್ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು ಇದು ಪೋಹ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೋಹ್ ಅರ್ಧ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ kw ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪಿಕೆಡಬ್ಲ್ಯೂ ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಕೆ ಈಸ್ ಕಾ ಮೈನಸ್ ಪಿಕೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲಾಗ್ ಇದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಪರಿಹರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಸಿ ಸೋಲ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೆ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ kwpkw ಜೊತೆಗೆ ಲಾಗ್ k ಮೈನಸ್ pk ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ c ಕೂಡ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ c ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ pohe ಅನ್ನು pkw ನಿಂದ ಅರ್ಧದಷ್ಟು ಗುಣಿಸಿದಾಗ ನೀಡಲಾಗುವುದು ಮೈನಸ್ pka ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ c ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನಾವು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪಿನ ಪಿಎಚ್ ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಶಕ್ತಿ cl ಉಪ್ಪು ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಪ್ರಮಾಣದ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಅಮೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಣ ಅಮೋನಿಯ ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು ಇದು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳಕಿನ h ಪ್ಲಸ್ n ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ kh ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ತಳದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಸ್ kw ನಿಂದ kb ನಿಂದ c ಘನಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ i ಇದು ನಿಮಗೆ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ kw ಅನ್ನು ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಚಿಹ್ನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೈನಸ್ ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಕೆಬಿ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲೋ ಜಿಸಿ ಸಾಲ್ಟ್ ಸಿ ಸಾಲ್ಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪಿಎಚ್ ಅರ್ಧ ಪಿಕೆಡಬ್ಲ್ಯೂ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಪಿಕೆಬಿ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಸಿ ವಿಂಗಡಣೆ ಈ ರೀತಿ ನಾವು ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ನ ಉಪ್ಪಿನ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಈ ನಾಲ್ಕು ನೀವು ಮಾಡಿದಾಗ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸೂತ್ರಗಳು ಅಯಾನಿಕ್ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಬಳಸಿದ ಪರಿಹಾರದ ph uh ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು 0.5 ಮೋಲಾರ್ ಜಲೀಯ nsn ದ್ರಾವಣದ ph ಏನು ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಈ pkb ಗೆ cn ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅದು 4.70 ಆಗಿದೆ. ನಿಮ್ಮ nacn nacn ನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಅದು 0.5 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನೀವು nacn ಆಗಿದೆ nacn ಒಂದು ಬಲವಾದ ತಳದ ಉಪ್ಪು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು noh ಆದರೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಇದು snscn ಆಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ kh ಗೆ c ಉಪ್ಪು kh ಆಗಿ c ಉಪ್ಪು ಈಗ h ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವು kh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿಗೆ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಇದು y ಆಗಿದೆ ನಮ್ಮ 0.5 ಮೋಲಾರ್ ನಮಗೆ kh ನ ಮೌಲ್ಯ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ, ಅದು ಸಯಾನ್ ಅಯೋಡಿನ್‌ನ pkb ನ pkb ಆಗಿದೆ, ಅದು 4.70 ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೈನೈಡ್ ಐಯಾನ್ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ acn ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ inscn ಜೊತೆಗೆ yh ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೂ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿರುವುದರಿಂದ kh ಮೂಲತಃ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ಗಾಗಿ ಸಯಾನ್ ಅಯೋಡಿನ್ kb ಗೆ kb ಗೆ

ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನಿಮ್ಮ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ kh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರಣ ನಾವು puh ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಾಗ್ kh ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲೋಗ್ kh ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ದೊಡ್ಡ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇದು ಪುಹ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅರ್ಧ pkh ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಸಿ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು pkh ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು ನಿಮ್ಮ 4.70 ಆಗಿರುವ ಸೈನೈಡ್‌ನ pkb ಗೆ ಸರಳವಾಗಿ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ puh ಅನ್ನು ಅರ್ಧ 04.70 ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ನಿಮ್ಮ 0.5 ರಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು t ಅನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಿದರೆ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 0.5 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಾವು poh ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದರಿಂದ ನೀವು ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ph ಹದಿನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಪೋಘ್ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಪೋಹ್ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಬದಲಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಈ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್‌ನಲ್ಲಿ 1 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಅದರ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಿನ 4 ph ಆಲ್ಫಾ 0.01 ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣವು ಮತ್ತೆ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದರರ್ಥ ನಾವು ವ್ಯವಹರಿಸುವಾಗ ನಾವು ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಿನ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು vkcdr ಬದಲಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ka ಗೆ 1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 4 ಆಮ್ಲದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ c ಆಮ್ಲವು 0.01 ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕಾದದ್ದು ದ್ರಾವಣದ ph ದ್ರಾವಣದ ph ಆಗಿದೆ. ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು kh ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರೀಕರಣ ಉಪ್ಪಿನ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 0.01 ಮತ್ತು kh ಮತ್ತೆ ನಾವು kw ಬೈ kkw ಅನ್ನು kkw ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ನಮಗೆ 1 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 14 ಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು 1 ರಿಂದ 10 ಕ್ಕೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 4 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ 0.01 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಗೆ 10 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 10 ರಿಂದ 10 ಗೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 10 ಗೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 12 ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 12 ರ ರೂಟ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 6 ಆಗಿದೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 6 ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ಮತ್ತು ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 6 ಗೆ 10 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಪೋಹ್ ಪೋಹ್ ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪೋಹ್ 6 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಪಿಎಚ್ ಎಂಟಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉಪ್ಪು ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಉಪ್ಪು ಪ್ರಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ನಡುವೆ ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ನಡುವೆ ಇರಬಹುದು ಈಗ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆ ಇದು p the poh ಆಮ್ಲ hq ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣದ ಮೂರು ಮೌಲ್ಯ o ಆಮ್ಲದ f ಅಯಾನೀಕರಣದ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾ ಆಮ್ಲ h ok

ಆದ್ದರಿಂದ ph ಅನ್ನು ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೆಗೆ ಹೇಳಬೇಕು k ಮೌಲ್ಯ ಏನು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ವಿ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು ac ಮತ್ತು ka ನ c ಗೆ ನಿಮ್ಮ ka ಆಗಿದೆ ನೀವು ka ಮತ್ತು cs ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕೇ ಮತ್ತು cs ಇದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಸರಿ ph ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ 3 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3. 1 ರಿಂದ 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಏಕೆಂದರೆ vh ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 1 ರಿಂದ 10 ರ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಗೆ ರೂಟ್ k ಗೆ 0.1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ka ಗೆ 0.1 ಗೆ 1 ರಿಂದ 10 ಗೆ 1 ರಿಂದ 10 ಗೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಮೈನಸ್ 6 ಅಥವಾ k ವಿಲ್ 1 ರಿಂದ 10 ರ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 6 ಗೆ 0.1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಇದು 1 ರಿಂದ 10 ರ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 5 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಕೋಶವನ್ನು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡುವಾಗ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುಂದೆ ಚರ್ಚಿಸಲಿರುವುದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಟೈಟ್ರೇಶನ್ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬಾಸ್ evk ಬೀಜವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಾವು noh ನೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ph ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ನಾನು ಬಫರ್ ಪರಿಹಾರ ಬಫರ್ ಪರಿಹಾರ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಮುಂದೆ ಮಾಡುತ್ತೇನೆ, ಇವುಗಳು ph ದ್ರಾವಣದ ph ಅನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುವ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪರಿಹಾರಗಳಾಗಿವೆ. ಒಂದು ಪರಿಹಾರದ ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಆಸಿಡ್ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ನ ಸಣ್ಣ ಸೇರ್ಪಡೆಯು ಘನವಸ್ತುಗಳ ph ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಅರ್ಥವೇನು , ಮೊದಲು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಬಫರ್‌ಗಳಿವೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಬಿಕೆಸಿ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಅದರ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಇದನ್ನು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ch3coon ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ನಿಮ್ಮ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಈ ಪರಿಹಾರವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಕರಗುವ ಉಪ್ಪಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಸಿಎಸ್ ಮೂರು ಅನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಬೇರ್ಪಡಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಯು ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಇದರ ಸಾಂದ್ರತೆ ಎಲ್ಲಾ ಉಪ್ಪು ನಿಮ್ಮ ವಿಘಟಿತ ರೂಪಕ್ಕೆ ಹೋಗಿರುವುದರಿಂದ c ಘನಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ch3co ಮೈನಸ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು c ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಆಹ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ h ಆಗಿದೆ ಜೊತೆಗೆ i ನೀವು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯದಲ್ಲಿ cs ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ, ನೀವು csh ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ವಿಘಟನೆಯ ಆಲ್ಫಾ ಪದವಿಯನ್ನು ನೀವು c alpha c ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ch3coo ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಿತ್ರಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾಂದ್ರತೆಯು cs3co ಮೈನಸ್ c alpha ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ch ತ್ರೀ ಕೋ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನಿಮ್ಮ c ಆಲ್ಫಾ ಜೊತೆಗೆ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಆದರೆ c alpha ಗೆ

ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ch three co ಮೈನಸ್ ಇಲ್ಲಿ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ಬರುವ cs3co ಮೈನಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದರ ಪ್ರಮಾಣವು ಯಾವಾಗಲೂ ನಗಣ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಿಘಟನೆ ಇದೆ ಇಲ್ಲಿ ಬಹಳ ದುರ್ಬಲವಾದ ವಿಘಟನೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಳವಾಗಿದೆ c ಗೆ ಸಮ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ca3cooh cs3co ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ h ಪ್ಲಸ್ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ನಾವು c 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಇದು c ಆಲ್ಫಾ ಅಥವಾ h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ c ac ಏಕೆಂದರೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು c ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಈಗ ನಾವು ka ac ಡಿಸೋಸಿಯೇಷನ್ ಥಿರವನ್ನು ಬರೆದರೆ cs ಗೆ ಸರಿಸುಮಾರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ cs ೂರು co ಮೈನಸ್ ಆ ಿh ಜ stks ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದರೆ ch ತ್ರೀ ಕೋಹ್ ಮತ್ತು ಇದು ಸಿ ಸಾಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿದೆ h ಪ್ಲಸ್ y ಈ ವಿಷಯವು ಕ್ಯಾಕ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾ ಸಿ ಉಪ್ಪುಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ h ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಿಸಿಎಸಿನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಬಯಸಿದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಇದು ka ಗೆ ಸಿ ಆಸಿಡ್ ಆಗಿ ಸಿ ಸಾಲ್ಟ್ಡ್ ಸಿ ಸಾಲ್ಟ್ಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಹೆಚ್ ಪ್ಲಸ್ ನಿಮ್ಮ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕಾ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಆಸಿಡ್ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಸಾಲ್ಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು p h ಎಂಬುದು pkapka ಜೊತೆಗೆ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು s ನಿಂದ ಪರಿಹರಿಸಿದ s ನಿಂದ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬಫರ್‌ಗಾಗಿ ಪ್ರಸಿದ್ಧ ಹೆಂಡರ್ಸನ್ ಆಂಡರ್ಸನ್ ಹ್ಯಾಸೆಲ್‌ಬಾಚ್ ಸಮೀಕರಣದ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು pk ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು s ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಮುಂದಿನ i ನಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಟೈಟರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಆಸಿಡ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗೆ ಹಿಂತಿರುಗೋಣ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಪ್ರಬಲ ಬೇಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ actkcact ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ noh ಮತ್ತು ನಾವು ಕಾಲಕಾಲಕ್ಕೆ noh ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ph ನಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು ph ನಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 50 ml ನ 50 ಮಿಲಿ ಅಥವಾ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಅಸಿಟಿಕ್‌ಗಾಗಿ 50 ml 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನಿಮ್ಮ nohk ನೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿ ಆಸಿಡ್ ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸುಮಾರು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಐದು ಹತ್ತು ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಐದು ಮೋಲ್ ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಈ ಪರಿಹಾರದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ nh ಸೇರಿಸುವ ಮೊದಲು ಸೇರಿಸುವ ಮೊದಲು ನಾವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು pka ನಿಮ್ಮ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟರಿಂದ ಹತ್ತು ಪವರ್ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಐದು ಇದು 4.73 ಕ್ಕೆ ಸರಿಸುಮಾರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 4.73

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದರ ph ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು vkc ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ka ದಿಂದ ಈ c ac ನ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಪ್ಲಸ್ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಕಾ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲದ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಎಂಬುದು ಪಿಎಚ್ ಅರ್ಧ pka ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ನಿಮ್ಮ 0.1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ pka ಮೌಲ್ಯ ಎಷ್ಟು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಲಾಗ್ 0.1

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಹಾರದ ಪಿಎಚ್ ದ್ರಾವಣದ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಈಗ ಮುಂದಿನ ಹಂತವೆಂದರೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಶಬ್ದ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಸೇರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಸೇರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾವು ನಿಮ್ಮ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್‌ನ 10 ಮಿಲಿ 10 ಮಿಲಿ ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ನೀವು ಎ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ cetic acid plus noh ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ನಿಮ್ಮ c ch3coo na plus s two ಆಗಿದ್ದು, ನಾವು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ನ ಆರಂಭಿಕ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಆರಂಭಿಕ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ, ನಿಮ್ಮ 0 ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಉತ್ಪನ್ನವು 50 ಮಿಲಿ ಆಗಿದ್ದು 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ 5 ನಾವು 5 ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು 10 ಅನ್ನು 0.1 ಗೆ ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ , ಅದು ನಿಮ್ಮ 1 ಮಿಲಿಮೋಲ್ ನೋಹ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಐದು ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ಇದು ಶೂನ್ಯ ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಉಪ್ಪು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ನೋಹ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಮಿಲಿಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ನ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅದನ್ನು ನೋಡಿ ನಾವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಐದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಘನವಸ್ತುಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಹತ್ತು ಮಿಲಿ ಸೊನ್ನೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಹತ್ತು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದನ್ನು ನೋಹ್ ನ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ನೋಹ್ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಉಳಿದಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ನಿಮಗೆ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಒಂದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಅನೋಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದದ್ದು ನಾಲ್ಕು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನಾಲ್ಕು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲಾರ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಆಂಡರ್ಸನ್ ಹ್ಯಾಸೆಲ್ಬ್ಯಾಚ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು, ಅದು ph ಅನ್ನು pka ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ph ಎಂಬುದು pk ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅನ್ವಯಿಸು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮಿಲಿ ಮಿಲಿಮೋಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದ ಮಿಲಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ

ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮಿಲಿ ಮಿಲಿಮೋಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು ಮಿಲಿಮೋಲ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಐವತ್ತು ಮತ್ತು ಹತ್ತು ಐವತ್ತು ಜೊತೆಗೆ ಹತ್ತು 50 ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ 10 ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನ 10 ಆಗಿದೆ ಸರಳವಾಗಿ 1 ರಿಂದ 60 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1 ರಿಂದ 60 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವು ಆಮ್ಲದ ಪ್ರಮಾಣವು ನಾಲ್ಕು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ನಿಮ್ಮ ಅರವತ್ತರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಲಾಗ್ ಒಂದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಅಥವಾ si ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಫೋರ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಈಗ ನಾವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿ ಕೇಸ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನಾವು 25 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತೆ ನಾವು ಹೋಗಿ ಅದೇ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ch 3 ch ಜೊತೆಗೆ naoh ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ch ತ್ರೀ ಕೋನಾ ಜೊತೆಗೆ s ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ s ಟು ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಐದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೊದಲು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ಇದು ಉಪ್ಪುಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸೀಮಿತಗೊಳಿಸುವ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ನಿಮಗೆ 2.5 ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು 2.5 ಮಿಲಿ ಆಮ್ಲೀಯ ಕೆಸಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಬಿಟ್ಟದ್ದು 5 ಮೈನಸ್ 2.5 2.5 ಆಗಿದೆ. ಆಮ್ಲೀಯ ಆಮ್ಲದ ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ph ಅನ್ನು ಹೆಂಡರ್ಸನ್ ಹ್ಯಾಸೆಲ್ಬಾಚ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು pka ಜೊತೆಗೆ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪರಿಹರಿಸಲಾದ ಲಾಗ್ ಮತ್ತು pk ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಬೈ ಎರಡು po ಇಂಟ್ ಐದು ಹೌದು ನೀವು ಕೇವಲ ಎಪ್ಪತ್ತೈದರಿಂದ ಭಾಗಿಸಬಹುದು ನಿಮಗೆ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಬೇಕು ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಮಾಣವು ಅಪ್ರಸ್ತುತವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಅಂಶ ಮತ್ತು ಛೇದದಲ್ಲಿ ಎರಡನ್ನೂ ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸರಿಯಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಸಿಗುವುದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಲಾಗ್ ಒನ್ ಮತ್ತು ಲಾಗ್ ಒನ್ ಶೂನ್ಯವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮೂರು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಟೈಟರೇಶನ್ ಪ್ರಕರಣಗಳಲ್ಲಿ ಪಿಎಚ್‌ಗೆ ಪಿಎಚ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನೀವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮಾತ್ರ ಉಳಿದಿದೆಯೇ ಎಂದು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ನೀವು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಮಾತ್ರ ಪರಿಹರಿಸಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ವಿಷಯಗಳು ನಂತರ ಮಾತ್ರ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಪಿಎಚ್ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ರ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಮೋಲಾರ್ ಆಕ್ಟ್ ಕೆಸಿ ನೀವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಾನ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಯಾವುದೇ h ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೀರಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಮತ್ತು ಜೊತೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ನೀರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಳವಾದ ಆಮ್ಲ ಆಧಾರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ ನಿಮಗೆ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಐದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನೀವು ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ನೋಹ್ ಮತ್ತು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಎಲ್ಲಾ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ h ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪುಗೆ ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಳಿದಿರುವುದು ಈ ಶೂನ್ಯ ಮೋಲ್‌ನ ಶೂನ್ಯ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನ ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಫ್ ತ್ರೀ ಕಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಒಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣವು ನೂರಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೂರು ಮಿಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ನೂರು ಮಿಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಐದು ನೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ ಐದು ಮೋಲಾರ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಈಗ h ಏನು ಜೊತೆಗೆ ಅಯಾನು ಸಾಂದ್ರತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಕೇವಲ vkc ಯ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಷಾರೀಯ ದ್ರಾವಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವು ರೂಟ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸಿ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ kh ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು kh ಎಂಬುದು kw ಮೂಲಕ kw ಮೂಲಕ kw ಮೂಲಕ k ಇಂದ c ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ poh ಅರ್ಧ pkw ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ pka ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಉಪ್ಪು ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಲಾಗ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ 7 ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ pk ಅರ್ಧ 4.73 ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 0.05 ಆಗಿದೆ. ಇಲ್ಲಿ ನೀವು poh ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು poh ನಿಂದ ನೀವು ph ph ಅನ್ನು ಹದಿನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ p ಫೋರ್‌ಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಸಂಭವಿಸಿದೆ ನೀವು 50 ml ಶಬ್ದವನ್ನು 50 ಮಿಲಿ ಸೋಡಿಯಂಗೆ ಸೇರಿಸಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಹುತೇಕ ಎಲ್ಲಾ ಆಮ್ಲವು ನಿಮ್ಮ ಮಣ್ಣಿಗೆ ಹೋಗಿದೆ, ಎಲ್ಲಾ ಆಮ್ಲವು ಉಪ್ಪುಗೆ ಹೋಗಿದೆ ತುಳಸಿ ಉಳಿದಿಲ್ಲ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಉಳಿದಿಲ್ಲ, ನಾವು ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ 10 ಮಿಲಿ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ನಾವು 50 ಮಿಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ. ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು 60 ಮಿಲಿ ಜೀರೋ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬರೆದರೆ cs ಮೂರು ಕೋಹ್ ಪ್ಲಸ್ ನೋಹ್ ನಿಮಗೆ ch ತ್ರೀ ಕೂನಾ ಪ್ಲಸ್ ನೀರನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಐದು ಮಿಲಿಮೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಈಗ ಶಬ್ದವಿಲ್ಲ l ಒಂಗರ್ ಸೀಮಿತಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಮತ್ತೆ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಸೀಮಿತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಉಪ್ಪಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಳಿದಿರುವುದು ನೋಹ್‌ನ ಒಂದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಐದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ

ನೀರು ಮತ್ತು ನೀರು ಇದೆ ಎಂದು ನೀವು ಈಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಬೇಸ್ ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಬೇಸ್ ನಾವು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ನೋಹ್ ಮತ್ತು ನಾಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಚ್ 3 ಕೂನ್ ಆಗಿರುವ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಹ್ ಜೊತೆಗೆ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಉಪ್ಪು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆದರೆ h ಇಲ್ಲದಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜಿಸುತ್ತದೆ ಪೂರ್ಣವಾಗಿಲ್ಲ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹುತೇಕ ಎಲ್ಲಾ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನುಗಳು ಈ ಮೂಲದಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ಒಂದು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಉಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಪರಿಮಾಣವು 50 ಮಿಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ 60 ಮಿಲಿ ಬೇಸ್ ಶಬ್ದದ 60 ಮಿಲಿ 110 ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಏನೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದ ನಂತರ ನಾವು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಪೋಹ್ ಮತ್ತು ph ಅನ್ನು ph 14 ಮೈನಸ್ ಪೊಯಿಸ್‌ನಿಂದ ಲೆಕ್ಕಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ e titrate ah vkc ಯನ್ನು ಪ್ರಬಲವಾದ ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು , ನಾವು ದುರ್ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ನಾವು ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಇದು ಕೊನೆಯ ಹಂತದವರೆಗೆ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಹೆ ಎಂದು ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ha ಅಂದರೆ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ k ಅನ್ನು h ಗೆ k ಅನ್ನು ಸಹ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಹತ್ತಕ್ಕೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಆರು ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ h ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಪ್ರಮಾಣವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ ನಂತರ ನಾವು ಫಲಿತಾಂಶದ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಅಂತಿಮ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅಂತಿಮ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಇದರಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಹೆಕ್ಸೇರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಟೈಟ್ರೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, h ಗೆ ಅಂತಿಮ ಬಿಂದು k ವರೆಗೆ ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರರಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಆರು ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮಟ್ಟವು ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಹೆ ಕೊನೆಯ ಹಂತದವರೆಗೆ ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಹೆ ಇಲ್ಲ , ನಿಮಗೆ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತಿವೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ಝೀರೋ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ಮತ್ತು ಇದು ಕೊನೆಯ ಹಂತದವರೆಗೆ ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ , ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ನಾನು ಇದರ xml ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನಾನು hh ನ xml ನ haxml ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾಹ್ ಪ್ಲಸ್ ಹಾ ನಿಮಗೆ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ನೀರನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ xml ಆಫ್ ಝೀರೋ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದರ xml ನೊಂದಿಗೆ ಟೈಟನಿಂಗ್ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 0.1 ಮೋಲಾರ್ h ನ x ml ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಅಂತಿಮ ಬಿಂದುವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 0 0 ಅನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ನಾವು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಎರಡರಂತೆ x ಗೆ x ಗೆ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ x ಗೆ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮಿಲಿ ಮಿಲಿಮೋಲ್ x ಅನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದನ್ನು x ಮಿಲಿಮೋಲ್ ಆಗಿ ಪಡೆದರೆ ನೋಹ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ x ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಆಫ್ ಹೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ x ಮಿಲಿಮೋಲ್ ನಾವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೇವಲ ಉಪ್ಪನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಮೂಲತಃ ನಿಮ್ಮ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಮಿಲಿ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ nnaa ಆದರೆ na ದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಎಷ್ಟು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ನಿಮ್ಮದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೋಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಒಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಒಟ್ಟು ಪರಿಮಾಣವು x ಪ್ಲಸ್ x ಎರಡು x
ಆದ್ದರಿಂದ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆಯ ಐದು ಮೋಲಾರ್ ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಬಲವಾದ ತಳದ ಉಪ್ಪಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು h ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು kh ಅನ್ನು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿನನ್ನಾಗಿ ಮತ್ತು kh ನಿಂದ kw ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಸಮುದ್ರದ ಉಪ್ಪಿನ ಉಪ್ಪು ಇದನ್ನು kw ನಿಂದ ka ನಿಂದ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಐದು ಎಂದು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ poh pkw ಅರ್ಧ pkw ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ pkbpka ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ 0.05 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ os ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಇದು ನಿಮ್ಮಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ, ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ kw ಜೊತೆಗೆ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಎ ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ ಲಾಗ್ ಸಿ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ kw pkw ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕಾ pka ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅರ್ಧ pkw ಮೈನಸ್ ಅರ್ಧ pka ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ r ಲಾಗ್ ಸಿ ಅನ್ನು ಪರಿಹರಿಸುತ್ತೇವೆ ವೈ ನೀವು poh ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಹಾರದ ph ದ್ರಾವಣದ pph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಈಗ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಐವತ್ತು ಮಿಲಿ ಮತ್ತು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ನೋಹ್ ಐವತ್ತು 50 ml ಅನ್ನು ಬೆರೆಸಿದಾಗ ಪರಿಹಾರದ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ 10 ಮೈನಸ್ 5 ಮತ್ತೆ ನೀವು 50 ಮಿಲಿ ಮತ್ತು 50 ಮಿಲಿ ಅದೇ ಮೋಲಾರ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು vkc dan vkc ಯ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಒಂದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ನೀವು kh ಅನ್ನು c ಸಾಲ್ಟ್ kh ಆಗಿ ಬಳಸುವ ಮೂಲಕ ನಿಮ್ಮ ಧ್ವನಿ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ kh kw ನಿಂದ ka ಗೆ c ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು h ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ದ್ರಾವಣದ ph ನ ph ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದು ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳು ಯಾವಾಗ ph ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ಮಿಶ್ರಿತ ಒಂದು ಆಮ್ಲ ಮತ್ತೊಂದು ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿರುವುದು ದ್ರಾವಣದ ph ನ ph ಆಗಿದೆ, ಇದು ಟೈಟರೇಶನ್ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್

Prutor@IITK

ಹೊಂದಿರುವ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲದ ಫಲಿತಾಂಶವಾಗಿದೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK