

Questions with Answer Keys

MathonGo

Q1: 24 Feb (Shift 2) - Numerical

The solubility product of PbI_2 is 8.0×10^{-9} . The solubility of lead iodide in 0.1 molar solution of lead nitrate is $x \times 10^{-6}$ mol/L. The value of x is _____ (Rounded off to the nearest integer) [Given $\sqrt{2} = 1.41$]

Q2: 25 Feb (Shift 1) - Single Correct

The solubility of AgCN in a buffer solution of $\text{pH} = 3$ is x. The value of X is:

[Assume: No cyano complex is formed; $K_{\text{sp}}(\text{AgCN}) = 2.2 \times 10^{-16}$ and $K_{\text{a}}(\text{HCN}) = 6.2 \times 10^{-10}$]

(1) 0.625×10^{-6}

(2) 1.6×10^{-6}

(3) 2.2×10^{-16}

(4) 1.9×10^{-5}

Q3: 25 Feb (Shift 2) - Single Correct

The solubility of $\text{Ca}(\text{OH})_2$ in water is :

[Given : The solubility product of $\text{Ca}(\text{OH})_2$ in water = 5.5×10^{-6}]

(1) 1.11×10^{-6}

(2) 1.77×10^{-6}

(3) 1.77×10^{-2}

(4) 1.11×10^{-2}

Q4: 26 Feb (Shift 2) - Numerical

The pH of ammonium phosphate solution, if $\text{p}K_{\text{a}}$ of phosphoric acid and $\text{p}K_{\text{b}}$ of ammonium hydroxide are 5.23 and 4.75 respectively, is

Questions with Answer Keys

MathonGo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

Answer Key

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

Q1 (141)

Q2 (4)

Q3 (4)

Q4 (7)

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo