KELARUTAN & HASILKALI KELARUTAN

1. Bila kelarutan barium fosfat, $Ba_3(PO_4)_2$, ialah s mol L^{-1}, maka Ksp zat itu adalah ....
   (A) s^2
   (B) 27 s
   (C) $4\ s^3$
   (D) $108\ s^5$
   (E) $27\ s^3$

2. Hasil kali kelarutan $AuCl_3$ adalah $27s^4$, kelarutan $AuCl_3$ adalah....
   (A) $(Ksp)^{1/2}$
   (B) $108(Ksp)^5$
   (C) $(1/4\ s)^2$
   (D) $(1/4\ Ksp)^4$
   (E) $(1/27\ Ksp)^{1/4}$

3. Rumusan hasil kali kelarutan (Ksp) K_2CrO_4 dinyatakan sebagai....
   (A) $[K]\ [C_rO_4]$
   (B) $[K^+]^2\ [C_rO_4^{2-}]$
   (C) $[K^+]^2\ [C_rO^-]^4$
   (D) $[K^+]\ [C_rO_4^{2-}]$
   (E) $[K^{+2}]^2\ [C_rO_4^{2-}]^2$

4. Harga Ksp Ag_2SO_4 adalah $3{,}2 \times 10^{-5}$ maka kelarutannya dalam air adalah ...
   (A) 2×10^{-5} mol
   (B) 2×10^{-2} mol
   (C) $1 \times 10^{-2,5}$ mol
   (D) 1×10^{-2} mol
   (E) 4×10^{-2} mol

5. Kelarutan garam berikut yang terkecil adalah....
   (A) AgCl (Ksp = $1{,}6 \times 10^{-10}$)
   (B) Ag_2CrO_4 (Ksp = $1{,}1 \times 10^{-12}$)
   (C) CaF_2 (Ksp = 4×10^{-11})
   (D) $Mg(OH)_2$ (Ksp = $1{,}5 \times 10^{-11}$)
   (E) $AuCl_3$ (Ksp = $3{,}2 \times 10^{-23}$)

LIVEWORKSHEETS