

KELARUTAN & HASILKALI KELARUTAN

1. Bila kelarutan barium fosfat, $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$, ialah $s \text{ mol L}^{-1}$, maka K_{sp} zat itu adalah
(A) s^2 (D) $108 s^5$
(B) $27 s$ (E) $27 s^3$
(C) $4 s^3$
2. Hasil kali kelarutan AuCl_3 adalah $27s^4$, kelarutan AuCl_3 adalah....
(A) $(K_{sp})^{1/2}$ (D) $(1/4 K_{sp})^4$
(B) $108(K_{sp})^5$ (E) $(1/27 K_{sp})^{1/4}$
(C) $(1/4 s)^2$
3. Rumusan hasil kali kelarutan (K_{sp}) K_2CrO_4 dinyatakan sebagai....
(A) $[\text{K}] [\text{CrO}_4]$ (D) $[\text{K}^+] [\text{CrO}_4^{2-}]$
(B) $[\text{K}^+]^2 [\text{CrO}_4^{2-}]$ (E) $[\text{K}^{+2}]^2 [\text{CrO}_4^{2-}]^2$
(C) $[\text{K}^+]^2 [\text{CrO}]^4$
4. Harga K_{sp} Ag_2SO_4 adalah $3,2 \times 10^{-5}$ maka kelarutannya dalam air adalah ...
(A) $2 \times 10^{-5} \text{ mol}$
(B) $2 \times 10^{-2} \text{ mol}$
(C) $1 \times 10^{-2,5} \text{ mol}$
(D) $1 \times 10^{-2} \text{ mol}$
(E) $4 \times 10^{-2} \text{ mol}$
5. Kelarutan garam berikut yang terkecil adalah....
(A) AgCl ($K_{sp} = 1,6 \times 10^{-10}$)
(B) Ag_2CrO_4 ($K_{sp} = 1,1 \times 10^{-12}$)
(C) CaF_2 ($K_{sp} = 4 \times 10^{-11}$)
(D) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ($K_{sp} = 1,5 \times 10^{-11}$)
(E) AuCl_3 ($K_{sp} = 3,2 \times 10^{-23}$)