

NAMA:

KELAS:

LATIHAN SOAL KELARUTAN DAN HASIL KALI KELARUTAN

Cara penyelesaian
nya ditulis di
buku ya...
kemudian
diupload di
google
classroom

Selamat
mengerjakan

Terima kasih
😊😊😊

Uji Kompetensi 1

A. Pilihlah jawaban yang tepat!

1. Jika hasil kali kelarutan BaCrO_4 sebesar x , kelarutannya dalam mol L^{-1} adalah
 - a. $\sqrt[3]{\frac{x}{4}}$
 - b. $\sqrt[4]{x}$
 - c. $\sqrt{x}$
 - d. x^2
 - e. $2x^2$
2. Hasil kali kelarutan $\text{Fe}(\text{OH})_3$ yang memiliki kelarutan $3 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$ adalah
 - a. $9,00 \times 10^{-10}$
 - b. $1,728 \times 10^{-12}$
 - c. $1,08 \times 10^{-13}$
 - d. $2,70 \times 10^{-14}$
 - e. $2,187 \times 10^{-17}$
3. Diketahui $K_{sp} \text{ CuS} = 6,4 \times 10^{-35}$, kelarutan CuS adalah (A_r : $\text{Cu} = 63,5 \text{ g mol}^{-1}$ dan $\text{S} = 32 \text{ g mol}^{-1}$)
 - a. $8,15 \times 10^{-16} \text{ g L}^{-1}$
 - b. $7,64 \times 10^{-16} \text{ g L}^{-1}$
 - c. $7,02 \times 10^{-16} \text{ g L}^{-1}$
 - d. $6,72 \times 10^{-12} \text{ g L}^{-1}$
 - e. $4,90 \times 10^{-9} \text{ g L}^{-1}$
4. Kelarutan timbal klorida pada suhu 25°C adalah $1,7 \times 10^{-5} \text{ gram}$ dalam 200 mL air. Hasil kali kelarutan PbCl_2 adalah (A_r : $\text{Pb} = 207 \text{ g mol}^{-1}$ dan $\text{Cl} = 35,5 \text{ g mol}^{-1}$)
 - a. $1,56 \times 10^{-19}$
 - b. $1,73 \times 10^{-19}$
 - c. $2,08 \times 10^{-17}$
 - d. $2,17 \times 10^{-16}$
 - e. $3,32 \times 10^{-15}$
5. Perhatikan tabel berikut!

No.	Senyawa	K_{sp}
1)	PbCrO_4	$2,0 \times 10^{-14}$
2)	$\text{Sn}(\text{OH})_2$	$1,0 \times 10^{-26}$
3)	Ag_2CO_3	$8,0 \times 10^{-12}$
4)	BaSO_4	$1,0 \times 10^{-10}$

Urutan senyawa-senyawa tersebut dari yang paling sukar larut dalam air adalah

- a. 1)-3)-2)-4)
- b. 2)-1)-4)-3)
- c. 2)-3)-4)-1)
- d. 3)-4)-1)-2)
- e. 4)-2)-3)-1)