

SOAL EVALUASI

Nama :

Kelas :

1. Berikut harga K_a dari beberapa asam:

Basa	K_a
HA	7×10^{-4}
HB	$6,5 \times 10^{-5}$
HC	6×10^{-10}
HD	$1,8 \times 10^{-5}$
HE	1×10^{-8}
HF	$4,7 \times 10^{-11}$

Berdasarkan tabel di atas, asam yang manakah yang memiliki kekuatan asam yang paling besar? Sertakan penjelasan anda!

Jawaban:

2. Tentukan $[H^+]$ dalam HCN 0,05 M dengan $K_a 4,9 \times 10^{-10}$

Jawaban:

3. Nilai pH dari larutan HCl 0,01 M adalah

Jawaban:

4. Tentukan $[\text{OH}^-]$ dalam $(\text{BaOH})_2$ 0,1 M

Jawaban:

5. Nilai pH dari larutan NH_4OH 0,001 M adalah ... ($K_b = 10^{-5}$)

Jawaban: