SOAL EVALUASI

Nama :

Kelas :

1. Berikut harga Ka dari beberapa asam:

Basa	Ka
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 Ka $4{,}9 \times 10^{-10}$

Jawaban:

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

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS

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

Jawaban:

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

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS