

3. Tentukan pH dari Asam Sulfat (H_2SO_4) 0,125 M!

Jawaban



4. Hitunglah pH larutan 0,74 gram $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (Ar Ca= 40, O=16 dan H = 1) dalam 500 ml larutan

Jawaban





Mit, Coba perhatikan harga K_a beberapa asam berikut!

Nama Asam	K_a (mol/L)
Asam Klorida (HCl)	$1,0 \times 10^7$
Asam Sulfat (H_2SO_4)	$1,0 \times 10^3$
Asam Fosfat (H_3PO_4)	$7,5 \times 10^{-3}$
Asam Format (HCOOH)	$1,8 \times 10^{-4}$
Asam Fluorida (HF)	$6,8 \times 10^{-4}$

5. Bagaimanakah hubungan kekuatan asam dengan nilai tetapan K_a ?

Jawaban



6. Tentukan pH $Ca(OH)_2$ 0,001 M!

Jawaban

Kesimpulan



Kesimpulan

Daftarr Pustaka

Haris Watoni. 2014. *Kimia untu k SMA/MA kelas XI Kelompok Peminatan Matematika dan Ilmu-ilmu Alam*. Bandung. Yrama Widya

Unggul Sudarmo. 2013. *Kimia untuk SMA/MA Kelas XI*. Jakarta. Erlangga.

Komentar :

.....

.....

.....

Nilai