

NAMA:

KELAS:

KUIS ASAM BASA

Jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini

1. Menurut teori Arrhenius zat yang menghasilkan ion OH^- saat dilarutkan dalam air disebut

2. Menurut Bronsted-Lowry zat yang dapat memberikan proton (H^+) kepada zat lain disebut

3. Menurut Lewis zat yang dapat memberikan pasangan elektron bebas disebut

4. Zat yang dapat berperan sebagai asam atau basa disebut

5. Suatu larutan dikatakan asam jika memiliki PH

6. Perhatikan nama-nama senyawa dibawah ini, kemudian drag dan tempatkan di dalam tabel senyawa yang asam dan senyawa yang basa

HNO_3

KOH

NaOH

HCl

H_2SO_4

CH_3COOH

NH_3

HCOOH

$\text{Ba}(\text{OH})_2$

$\text{Mg}(\text{OH})_2$

Tabel senyawa Asam dan basa

SENYAWA ASAM	SENYAWA BASA

7. Buatlah garis ke arah jawaban yang benar!

BASA KUAT

RbOH

BASA LEMAH

H₂SO₄

ASAM KUAT

H₃PO₄

ASAM LEMAH

NH₃

8. Sebanyak 6,8 gram NH₃ (Mr=17) dilarutkan ke dalam air hingga volumenya 1000 mL (K_b = 10⁻⁵)

Maka pH larutan tersebut adalah

Dan Persentase NH₃ yang terurai adalah