

NAMA:

KELAS:

## KUIS ASAM BASA

Jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini

1. Menurut teori Arrhenius zat yang menghasilkan ion  $\text{OH}^-$  saat dilarutkan

dalam air disebut

2. Menurut Bronsted-Lowry zat yang dapat memberikan proton ( $\text{H}^+$ )

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

Tabel senyawa Asam dan basa

SENYAWA ASAM	SENYAWA BASA

7. Buatlah garis ke arah jawaban yang benar!

BASA KUAT

RbOH

BASA LEMAH

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

ASAM KUAT

H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

ASAM LEMAH

NH<sub>3</sub>

8. Sebanyak 6,8 gram NH<sub>3</sub> (Mr=17) dilarutkan ke dalam air hingga volumenya 1000 mL (K<sub>b</sub> = 10<sup>-5</sup>)

Maka pH larutan tersebut adalah

Dan Persentase NH<sub>3</sub> yang terurai adalah