

SOAL EVALUASI

Nama :

Kelas :

1. Tuliskan sifat-sifat dari larutan asam dan basa!

Jawab:

Larutan Asam

Larutan Basa

Memiliki rasa pahit

Memerahkan kertas lakmus

$\text{pH} > 7$

Membirukan kertas lakmus

Memiliki rasa yang asam

$\text{pH} < 7$

2. Kelompokkan zat/senyawa dibawah ini kedalam asam dan basa

a. Cuka

b. Detergen

c. Vitamin C

d. Obat lambung (maag)

3. Tentukan pasangan teori asam basa di bawah ini!

suatu zat yang jika dilarutkan ke dalam air akan membentuk ion hidrogen (H^+)

Asam Arrhenius

senyawa yang dapat memberikan pasangan elektron kepada senyawa lain atau donor pasangan electron

Basa Arrhenius

zat yang dapat menerima proton (H^+) dari zat lain (akseptor proton)

Asam Bronsted Lowry

suatu senyawa yang mampu menerima pasangan elektron dari senyawa lain atau akseptor pasangan electron

Basa Bronsted Lowry

suatu zat yang jika dilarutkan ke dalam air akan membentuk ion (OH^-)

Asam Lewis

zat yang dapat memberikan proton (H^+) pada zat lain (donor proton)

Basa Lewis