**SOAL EVALUASI**

**Nama :**

**Kelas :**

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

   Jawab:

| | |
|---|---|
| Larutan Asam (Rasa) | Memiliki rasa pahit |
| Larutan Asam (Kertas Lakmus) | Memerahkan kertas lakmus |
| Larutan Asam (pH) | pH > 7 |
| Larutan Basa (Rasa) | Membirukan kertas lakmus |
| Larutan Basa (Kertas Lakmus) | Memiliki rasa yang asam |
| Larutan Basa (pH) | pH < 7 |

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

   a. Cuka

   b. Detergen

   c. Vitamin C

   d. Obat lambung (maag)

3. Tentutkan 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 |

LIVEWORKSHEETS