UJI KOMPETENSI TEORI ASAM BASA

|  |  |
| --- | --- |
| Nama |  |
| Kelas |  |
| No Absen |  |

1. Tuliskan reaksi ionisasi dari asam dan basa berikut !
2. Asam klorida
3. Barium hidroksida
4. Asam sulfida
5. Kalium hidroksida
6. Amonium hidroksida

Jawab :

………………………………………………………………………………………………………………

1. Sebutkan fungsi setiap speci, sebagai asam basa menurut Bronsted Lowry :

a. H3PO4(aq) + H2O(aq) ⇔ H2PO4-(aq) + H3O+(aq)

b. SO42-(aq) + HCO3-(aq) ⇔ HSO4-(aq) + CO32-(aq)

Jawab :

…………………………………….............................................................................................................

3. Tuliskan persamaan reaksi dari :

a. Larutan asam sulfat dengan larutan kalium hidroksida

 b. Logam seng dengan asam klorida

 Jawab :

 ……………………………………………………………………………………………………………………

4. Hitunglah pH dari larutan penyangga berikut ini !

1. 100 mL larutan CH3COOH 0,1 M + 100 mL NaCH3COO 0,1 M ( Ka CH3COOH = 10-5 )
2. 100 mL larutan NH3 0,1 M + 100 mL NH3Cl 0,1 M ( Kb NH3 = 10-5 )