

Lembar Kerja Siswa



Claim:
Jawablah Pertanyaan – pertanyaan berikut dengan memilih jawaban yang tepat



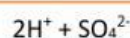
Evidence:
Kerjakan setelah melihat video pembelajaranyang ibu berikan!



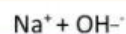
Nama :
Nomor Absen :

1. Pasangkan bagaimana ionisasi yang benar menurut teori archenius!

a. NaOH



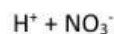
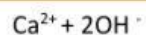
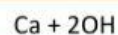
b. H_2SO_4



c. $\text{Ca}(\text{OH})_2$



d. HNO_3



2. Dilihat dari ionisasi diatas maka, tentukanlah sifat asam dan basa menurut teori Arrhenius!

a. NaOH

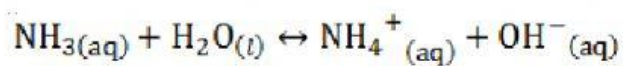
c. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

b. H_2SO_4

d. HNO_3

3. Tentukan pasangan asam basa konjugasi dari senyawa berikut ini menurut brownsted lowry

a.


 -

b.



4. Harga PH dari 250 ml larutan $\text{Ca}(\text{OH})_2$ adalah...
- 2
 - $3 - \log 5$
 - $11 + \log 5$
 - $10 + \log 5$
 - 12
5. Harga pH untuk 500ml larutan HCl 0,005 M adalah...
- $3 - \log 5$
 - 2
 - $3 + \log 5$
 - 12
 - 3
6. PH asam formiat 0,1 M ($K_a = 10^{-7}$) adalah...
- 2
 - 3
 - 4
 - 10
 - 11
7. Berikut ini merupakan asam kuat, kecuali..
- HCl
 - HNO_3
 - H_2SO_4
 - HF
 - HClO_4
8. Contoh dari basa lemah yang benar adalah...
- NaOH dan KOH
 - H_2O dan KOH
 - NH_4OH dan NH_3
 - $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dan NH_3
 - NaOH dan NH_4OH
9. Yang dimaksud dengan garam adalah...
- Hasil reaksi antara asam dan basa
 - Hasil samping reaksi asam
 - Hasil reaksi asam dan asam
 - Hasil reaksi basa dan basa
 - Hasil samping penguapan basa
10. Suatu senyawa dapat merubah warna lakmus merah menjadi biru. Senyawa tersebut adalah...
- Asam
 - Basa
 - Garam
 - Air
 - Hydrogen