

EVALUASI

Pilihlah salah satu jawaban yang paling tepat!

- Perhatikan pernyataan berikut :
 - Asam adalah spesi yang apabila dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion H^+ .
 - Basa adalah spesi yang apabila dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion OH^- .
 - Asam adalah spesi yang bertindak donor pasangan elektron bebas.
 - Asam konjugasi adalah basa yang telah menerima 1 ion H^+ .
 - Basa adalah spesi yang bertindak aseptor proton.
 Pernyataan yang tidak tepat adalah
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
- Suatu reaksi : $H_2O + HNO_2 \rightleftharpoons H_3O^+ + NO_2^-$
 Pada reaksi tersebut yang merupakan pasangan asam – basa konjugasi adalah
 - H_2O dan H_3O^+
 - HNO_2 dan NO_2^-
 - H_2O dan HNO_2
 - H_2O dan NO_2^-
 - HNO_2 dan H_3O^+
- Spesi berikut di bawah ini yang merupakan basa konjugasi dari HSO_4^- adalah
 - $H_3SO_4^+$
 - H_2SO_4
 - HSO_4^-
 - HSO_4^{-2}
 - SO_4^{-2}
- Menurut teori asam basa Lewis, sifat BF_3 dalam reaksi $BF_3 + F^- \rightarrow BF_4^-$
 - Asam
 - Basa
 - Asam konjugasi
 - Basa Konjugasi
 - Netral
- Perhatikan data berikut :

1) HF	4) $Be(OH)_2$
2) H_2SO_4	5) $Ba(OH)_2$
3) HNO_2	6) NH_4OH

 Berdasar data di atas, yang merupakan tergolong asam kuat dan basa lemah berturut-turut adalah
 - 1 dan 4
 - 1 dan 5
 - 2 dan 5
 - 2 dan 6
 - 3 dan 6

6. Perhatikan senyawa dalam kehidupan sehari-hari sebagai berikut :
- | | |
|------------|-------------------------------|
| 1) Cuka | 4) Deterjen |
| 2) Air aki | 5) Sabun mandi |
| 3) Kopi | 6) antasida / obat sakit magh |
- Dari data tersebut yang bersifat asam adalah
- 1, 2 dan 3
 - 1, 2 dan 6
 - 2, 3 dan 5
 - 3, 4 dan 5
 - 4, 5 dan 6
7. Pada reaksi mana air dapat bertindak sebagai basa?
- $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{HSO}_4^-$
 - $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_3^{2-} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HCO}_3^-$
 - $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$
 - $\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
 - $\text{H}_2\text{O} + \text{HSO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{OH}^-$
8. Senyawa HClO_4 dapat bersifat asam atau basa. Reaksi yang menunjukkan bahwa HClO_4 bersifat asam adalah...
- $\text{HClO}_4 + \text{NH}_2^- \rightleftharpoons \text{ClO}_4^- + \text{NH}_3$
 - $\text{HClO}_4 + \text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{ClO}_4^- + \text{NH}_4^+$
 - $\text{HClO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{ClO}_4^- + \text{H}_3\text{O}^+$
 - $\text{HClO}_4 + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_4^- + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{HClO}_4 + \text{N}_2\text{H}_5^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{ClO}_4^+ + \text{N}_2\text{H}_4$
9. Senyawa-senyawa dibawah berikut yang berperan sebagai asam Bronsted Lowry dan basa Bronsted adalah.....
- Cl^-
 - H_2O
 - CO_2
 - CO_3^{2-}
 - NO_3^-
10. Air merupakan senyawa netral, jika mengalami ionisasi, maka...
- $[\text{H}^+] > [\text{OH}^-]$
 - $[\text{H}^+] < [\text{OH}^-]$
 - $[\text{H}^+] = [\text{OH}^-]$
 - Pada suhu 25°C harga $K_w = 10^{-7}$
 - Pada suhu 25°C $[\text{H}^+] = 10^{-14}$
11. Larutan basa berikut yang memiliki konsentrasi ion OH^- paling besar adalah ...
- NH_3 0,1 M ($K_b = 1,6 \times 10^{-5}$)
 - $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,1 M
 - $(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ 0,1 M ($K_b = 9 \times 10^{-4}$)
 - $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,2 M
 - NaOH 0,1 M
12. Larutan asam di bawah ini yang akan memiliki pH paling rendah adalah ...
- HCN 1 M ($K_a = 6 \times 10^{-10}$)
 - H_2S 0,1 M ($K_a = 1 \times 10^{-7}$)

- C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,1 M
 - D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,2 M
 - E. NaOH 0,1M
13. 500 ml larutan H_2SO_4 0,05 M akan memiliki pH
- A. $5 - \log 2$
 - B. $2 - \log 5$
 - C. $2 + \log 5$
 - D. $2 + \log 1$
 - E. $1 - \log 1$
14. Derajat keasaman Larutan amonia yang konsentrasinya 0,1 M dan memiliki $K_b = 10^{-5}$ adalah ...
- A. 3
 - B. 4
 - C. 10
 - D. 11
 - E. 12
15. Untuk mengukur derajat keasaman asam atau basa yang akurat, paling tepat menggunakan ...
- A. Fenolftalein
 - B. Metil jingga
 - C. pH meter
 - D. Bromtimol biru
 - E. Universal
16. Kertas lakmus merah akan menjadi biru bila dicelupkan kedalam larutan...
- A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 - B. HCOOH
 - C. KOH
 - D. HClO_4
 - E. HCL
17. 200 ml larutan NaOH mempunyai pH 12. Massa NaOH ($M_r = 40$) yang larut di dalamnya adalah...gram
- A. 0,04
 - B. 0,06
 - C. 0,08
 - D. 0,4
 - E. 0,6
18. 100 ml larutan H_2SO_4 0,2 M diencerkan hingga volumenya menjadi 200 ml, maka pH larutan menjadi... ($\log 2 = 0,3$)
- A. 0,1
 - B. 0,7
 - C. 1
 - D. 2
 - E. 13,8

19. 50 ml larutan NaOH 0,1 M di campur dengan 50 ml larutan Ca(OH)_2 0,1M, maka pH campuran menjadi ...

- A. $1 - \log 1$
- B. $2 - \log 15$
- C. $12 - \log 15$
- D. $12 + \log 15$
- E. $13 + \log 1$

20. Perhatikan data sebagai berikut:

Larutan	Lakmus merah	Lakmus biru
I	Tetap	Merah
II	Biru	Tetap
III	Tetap	Merah
IV	Biru	Tetap
V	Tetap	Tetap

Yang termasuk larutan asam adalah...

- A. I dan II
- B. I dan III
- C. II dan IV
- D. III dan IV
- E. IV dan V