

LARUTAN PENYANGGA



INFORMASI

Larutan penyangga merupakan larutan yang bisa mempertahankan pH meskipun ditambahkan asam atau basa kuat juga pengenceran. Jenis larutan penyangga ada 2 yakni larutan penyangga yang bersifat asam dan larutan Berikut ini yang termasuk dalam larutan buffer.

1. Campuran asam lemah dengan garam yang berasal dari asam lemah tersebut.

Contoh :
CH₃COOH dengan CH₃COOK

2. Campuran basa lemah dengan garam yang berasal dari basa lemah tersebut.

Contoh :
NH₄OH dengan (NH₄)₂SO₄

Larutan buffer memiliki sifat-sifat sebagai berikut.

Jika diencerkan maka pH larutan hanya sedikit berubah bahkan tidak terjadi perubahan.

Jika ditambahkan ke dalamnya sedikit asam atau basa maka pH larutan hanya sedikit berubah bahkan tidak terjadi perubahan.

Dengan sifat-sifat tersebut, tentunya larutan buffer memiliki bermacam fungsi supaya pH larutan tetap stabil/konstan.

Larutan penyangga memiliki bermacam fungsi, antara lain :

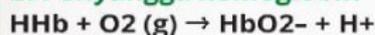
1. Darah sebagai Larutan Penyangga

Terdapat faktor-faktor dalam pengendalian pH darah, antara lain penyangga karbonat, penyangga hemoglobin, dan penyangga fosfat.

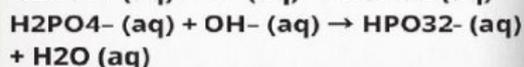
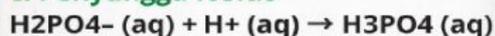
a. Penyangga karbonat



b. Penyangga hemoglobin



c. Penyangga fosfat



2. Air Ludah sebagai Larutan Penyangga

3. Menjaga Keseimbangan pH Tanaman

4. Larutan Penyangga pada Obat-Obatan

LATIHAN SOAL

Dari senyawa berikut ini, yang membentuk bufer jika dicampur dengan NaHCO_3 adalah ...

- A. NaOH
- B. HCl
- C. H_2CO_3
- D. H_2O
- E. KOH

Suatu larutan bufer mempunyai $\text{pH} = 8,31$. Jika 12 tetes HCl 1,2 M ditambahkan ke dalam 500 mL larutan ini, maka pH akhir yang dapat diharapkan adalah

- A. 3,31
- B. 8,26
- C. 8,31
- D. 8,36
- E. 7

Suatu larutan penyangga terdiri dari campuran asam asetat dengan garam Naasetat. Daya kerja larutan penyangga paling besar (paling efisien) dengan ketentuan-ketentuan seperti di bawah ini, kecuali

- A. $\text{pH} = \text{pKa}$
- B. konsentrasi asam = konsentrasi garamnya
- C. $\log\left(\frac{[\text{garam}]}{[\text{asam}]}\right) = 1$
- D. konsentrasi ion $\text{H}^+ = \text{Ka}$
- E. $\log([\text{asam}][\text{garam}]) = 0$

Yang merupakan larutan penyangga adalah

- A. $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$
- B. $\text{CH}_3\text{COO}^-/\text{CH}_3\text{COOH}$
- C. HCl/Cl^-
- D. $\text{NH}_3/\text{NH}_4\text{OH}$
- E. HOCl/OCl^-

Larutan penyangga umumnya mempunyai ketentuan dan sifat-sifat seperti di bawah ini, kecuali ...

- A. dibuat dari campuran asam lemah dengan basa konjugasinya
- B. paling efisien jika konsentrasi asam dan basa konjugasinya sama banyak
- C. pH -nya dianggap tidak berubah kalau sedikit diencerkan
- D. Ka dari asamnya harus sama dengan Kb dari basa konjugasinya
- E. dapat dibuat dari asam lemah diprotik, seperti H_2CO_3 dan NaHCO_3

Pernyataan berikut yang tidak benar mengenai larutan penyangga adalah .

- A. memiliki pH yang konstan
- B. pH -nya tidak berubah dengan penambahan sedikit asam atau basa
- C. pH -nya tidak dipengaruhi oleh pengenceran
- D. pH selalu sama dengan pKa atau pKb
- E. pH -nya tidak dipengaruhi oleh CO_2 di udara

Salah satu contoh larutan penyangga adalah larutan yang mengandung campuran...

- A. HNO_3 dan NaNO_3
- B. H_2CO_3 dan NaHCO_3
- C. NaOH dan NaCl
- D. NH_4OH dan HCl
- E. CH_3COOH dan NaOH

Pernyataan yang benar tentang larutan penyangga adalah

- A. mempertahankan pH sistem agar tetap
- B. memiliki komponen asam dan basa yang selalu berupa pasangan konjugasi
- C. mampu mengatasi penambahan asam dan basa dalam jumlah banyak
- D. memiliki kapasitas tertentu
- E. pengenceran tidak mengubah konsentrasi ion H^+ dan OH^-

Pada penambahan sedikit basa pada larutan penyangga $HOCl/OCl^-$ menyebabkan

- A. $[HOCl]$ berkurang
- B. $[OCl^-]$ tetap
- C. $[HOCl]/[OCl^-]$ bertambah
- D. pH sistem tetap
- E. larutan menjadi basa

Jika suatu asam lemah (HA) dititrasi dengan basa kuat sehingga $[A^-] > [HA]$, maka ...

- A. $[H_3O^+] < K_a$
- B. $pH < pK_a$
- C. $[H_3O^+] > [A^-]$
- D. $[HA] < [H_3O^+]$
- E. $pH = pK_a$

