

KELOMPOK :
NAMA KELOMPOK:

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK 5

Materi Pokok	: Kekuatan Asam-Basa
Mata Pelajaran	: Kimia
Kelas/Semester	: XI/Genap
Alokasi Waktu	: 60 Menit

KOMPETENSI DASAR

- 3.10 Menganalisis sifat larutan berdasarkan konsep asam basa dan/atau pH larutan.
- 4.10 Mengajukan ide/gagasan tentang penggunaan indikator yang tepat untuk menentukan keasaman asam/basa atau titrasi asam/basa.

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mempelajari materi ini, diharapkan peserta didik dapat menjelaskan teori asam basa, konsep pH, dan kekuatan asam basa.

Indikator Keterampilan

- 4.10.22 Mengamati wacana mengenai larutan asam kuat dan lemah dalam kehidupan sehari-hari.
- 4.10.23 Menuliskan nilai pH dalam tabel hasil pengamatan pH dari larutan asam dan basa berdasarkan percobaan penentuan pH yang telah dilakukan.
- 4.10.24 Mengamati gambar submikroskopis ionisasi larutan HCl dan CH₃COOH
- 4.10.25 Mengidentifikasi molekul HCl dan CH₃COOH yang masih tersisa dari reaksi ionisasinya
- 4.10.26 Mengidentifikasi larutan asam yang terionisasi sempurna atau terionisasi sebagian berdasarkan sisa atau tidaknya hasil reaksi ionisasi larutan HCl dan larutan CH₃COOH
- 4.10.27 Menyimpulkan pengertian larutan asam lemah dan asam kuat
- 4.10.28 Menuliskan konstanta kesetimbangan (K_c) dari larutan CH₃COOH berdasarkan reaksi kesetimbangan larutan CH₃COOH dalam air.
- 4.10.29 Menuliskan rumus tetapan ionisasi asam (K_a) untuk larutan CH₃COOH.
- 4.10.30 Menuliskan rumus umum tetapan ionisasi asam (K_a) jika dimisalkan asam lemah sama dengan HA.
- 4.10.31 Menuliskan hubungan matematis tetapan ionisasi asam (K_a) dan H^+
- 4.10.32 Menuliskan rumus tetapan ioniasasi asam (K_a) berdasarkan sisa hasil reaksi CH₃COOH
- 4.10.33 Menuliskan rumus derajat ionisasi (α) dari sisa hasil reaksi asam lemah berdasarkan rumus tetapan ionisasi asam (K_a).
- 4.10.34 Menuliskan hubungan matematis tetapan ionisasi asam (K_a) dan derajat ionisasi (α)
- 4.10.35 Mengamati gambar submikroskopis ionisasi larutan NaOH dan NH₄OH
- 4.10.36 Mengidentifikasi molekul NaOH dan NH₄OH yang masih tersisa dari reaksi ionisasinya
- 4.10.37 Mengidentifikasi larutan basa yang terionisasi sempurna atau terionisasi sebagian berdasarkan sisa atau tidaknya hasil reaksi ionisasi larutan NaOH dan larutan NH₄OH
- 4.10.38 Menyimpulkan pengertian larutan basa lemah dan basa kuat

- 4.10.39 Menuliskan konstanta kesetimbangan (K_c) dari larutan NH_4OH berdasarkan reaksi kesetimbangan larutan NH_4OH dalam air.
- 4.10.40 Menuliskan rumus tetapan ionisasi basa (K_b) untuk larutan NH_4OH .
- 4.10.41 Menuliskan rumus umum tetapan ionisasi basa (K_b) jika dimisalkan basa lemah ialah MOH
- 4.10.42 Menuliskan hubungan matematis tetapan ionisasi basa (K_b) dan OH^-
- 4.10.43 Menuliskan rumus tetapan ionisasi basa (K_b) berdasarkan sisa hasil reaksi NH_4OH .
- 4.10.44 Menuliskan rumus derajat ionisasi (α) dari sisa hasil reaksi basa lemah berdasarkan rumus tetapan ionisasi basa (K_b)
- 4.10.45 Menuliskan hubungan matematis tetapan ionisasi basa (K_b) dan derajat ionisasi (α)

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Setiap siswa harus membaca LKPD dengan cermat.
2. Diskusikan setiap pertanyaan atau permasalahan yang ada dalam LKPD ini melalui diskusi dengan kelompok.
3. Jika terdapat pertanyaan atau hal yang tidak dimengerti mintalah bantuan guru untuk menjelaskannya.

STIMULASI



Cermatilah wacana berikut ini!

WACANA

Di dalam laboratorium kimia, banyak larutan-larutan yang dapat kita jumpai baik yang bersifat asam maupun basa. Namun terdapat **fakta** yang unik dan menarik:

Larutan asam, pada konsentrasi yang sama (misal: 0,1 M) antara larutan asam klorida (HCl) dan asam asetat (CH_3COOH) memiliki pH yang berbeda.

$\text{pH larutan HCl} > \text{pH larutan CH}_3\text{COOH}$ pada konsentrasi yang sama.

Begitu juga pada larutan NaOH dan NH_4OH pada konsentrasi yang sama (misal :0,1 M) akan memiliki pH yang berbeda.

$\text{pH larutan NaOH} > \text{pH larutan NH}_4\text{OH}$ pada konsentrasi yang sama.

Hal ini dikarenakan bahwa larutan asam-basa memiliki tingkat kekuatan yang berbeda, asam klorida (HCl) merupakan asam kuat dan larutan NaOH merupakan basa kuat sedangkan asam cuka (CH_3COOH) merupakan asam lemah dan NH_4OH merupakan basa lemah.

Identifikasi Masalah



Buatlah rumusan masalah berdasarkan wacana diatas, lalu buatlah hipotesis berdasarkan rumusan masalah yang telah kalian buat!

Mengumpulkan Data



Tuliskan kembali data hasil pengamatan percobaan yang telah kalian lakukan minggu lalu pada tabel berikut!

No	Konsentrasi	pH Larutan			
		HCl	CH ₃ COOH	NaOH	NH ₄ OH
1	0,1 M				

Mengolah Data

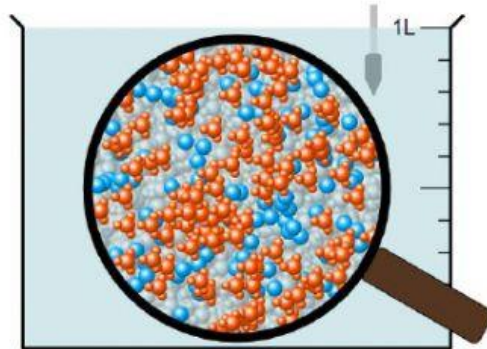


Pertanyaan :

1. Berdasarkan data pada tabel diatas, bandingkanlah pH larutan HCl dengan pH larutan CH₃COOH!

Jawab:

2. Perhatikanlah gambar submikroskopik ionisasi larutan HCl dibawah ini!



Keterangan :



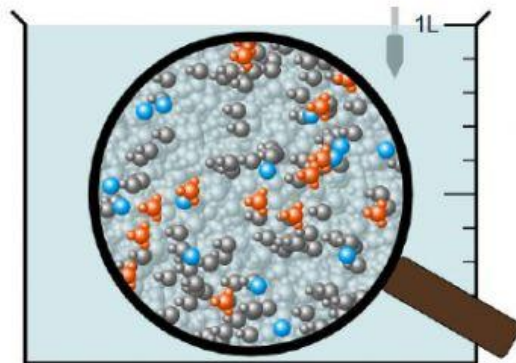
Berdasarkan gambar submikroskopik ionisasi larutan HCl diatas, apakah masih terdapat molekul HCl didalamnya?

Jawab :

Berdasarkan ilustrasi pengionan larutan HCl di atas, apakah HCl terionisasi sempurna?

Jawab :

3. Perhatikan ilustrasi submikroskopik ionisasi larutan CH_3COOH di bawah ini!



Keterangan :



Berdasarkan gambar submikroskopik ionisasi larutan CH_3COOH diatas, apakah masih terdapat molekul CH_3COOH didalamnya?

Jawab :

Bedasarkan ilustrasi pengionan larutan CH_3COOH di atas, apakah CH_3COOH terionisasi sempurna?

Jawab :

Hubungan $[\text{H}^+]$ dan K_a

4. Dalam air, asam asetat CH_3COOH akan mengalami reaksi kesetimbangan seperti reaksi di bawah:



Tuliskan konstanta kesetimbangannya!

Jawab :

$$K = \frac{\dots \dots \dots}{\dots \dots \dots}$$

5. $[\text{H}_2\text{O}]$ dianggap tetap karena jumlah zat H_2O yang terionisasi sangat sedikit oleh karena itu H_2O dianggap konstan. Suatu konstanta bila dikalikan suatu yang konstan akan menghasilkan konstanta/tetapan baru, tetapan baru tersebut dinamakan dengan (K_a). Tuliskan rumus K_a untuk asam asetat CH_3COOH !

Jawab :

$$K_a = \frac{\dots \dots \dots}{\dots \dots \dots}$$

Apabila $[\text{CH}_3\text{COO}^-]$ dan $[\text{H}_3\text{O}^+]$ dianggap sama, maka didapat hubungan K_a dan $[\text{H}^+]$ yaitu :

$$[\text{H}^+]^2 =$$

$$[\text{H}^+] = \sqrt{\quad}$$

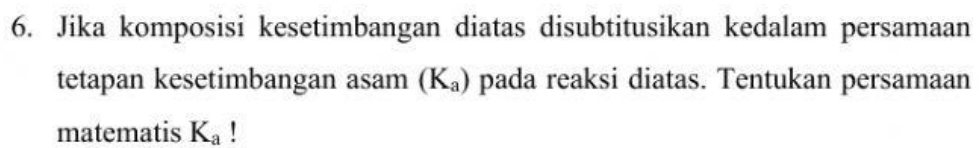
Hubungan derajat Ionisasi (α) dan K_a

Derajat ionisasi adalah perbandingan jumlah zat yang terionisasi dengan jumlah zat mula-mula.

Sehingga,

$$\alpha = \frac{\text{Zat yang terionisasi}}{\text{zat mula - mula}}$$

Apabila jumlah CH_3COOH mula-mula adalah x mol dan derajat ionisasi sebesar α . Maka :


$$K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$$

7. Nilai α sangat kecil ($\alpha \ll 1$) sehingga $(1-\alpha)$ dapat dianggap sama dengan 1. Oleh karena itu K_a dapat ditulis menjadi :

$$Ka = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$$

$Ka = \dots\dots\dots$

$$\alpha^2 =$$

$$\alpha = \sqrt{\begin{matrix} \dots \\ \dots \\ \dots \end{matrix}}$$