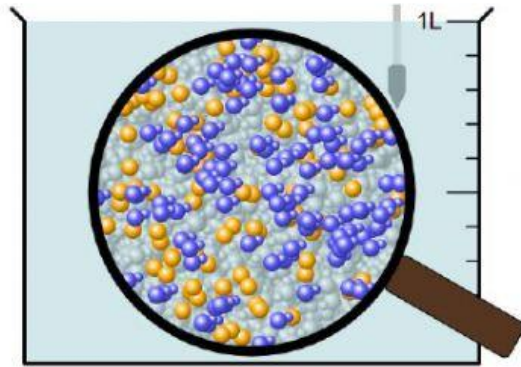
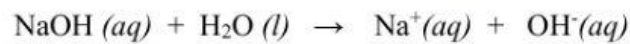


8. Perhatikanlah gambar submikroskopik ionisasi larutan NaOH dibawah ini!



Keterangan :



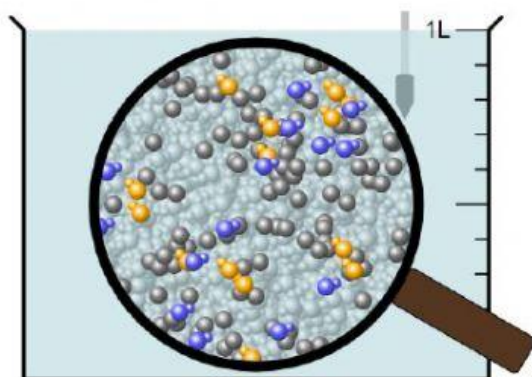
Berdasarkan gambar submikroskopik ionisasi larutan NaOH diatas, apakah masih terdapat molekul NaOH didalamnya?

Jawab :

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

Jawab :

9. Perhatikanlah gambar submikroskopik ionisasi larutan NH₄OH dibawah ini!



Keterangan :



Berdasarkan gambar submikroskopik ionisasi larutan NH_4OH diatas, apakah masih terdapat molekul NH_4OH didalamnya?

Jawab :

.....

.....

Berdasarkan ilustrasi pengionan larutan NH_4OH di atas, apakah NH_4OH terionisasi sempurna?

Jawab :

.....

.....

Hubungan $[\text{OH}^-]$ dan K_b

10. Dalam air, ammonium hidroksida akan mengalami reaksi kesetimbangan seperti reaksi di bawah:



Tulislah konstanta kesetimbangannya!

Jawab :

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

11. $[H_2O]$ 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_b). Tuliskan rumus K_b untuk ammonium hidroksida NH_4OH !

Jawab :

$$K_b = \frac{\dots \dots \dots \dots \dots \dots}{\dots \dots \dots \dots \dots \dots}$$

Apabila $[NH_4^+]$ dan $[OH^-]$ dianggap sama, maka didapat hubungan K_b dan $[OH^-]$ yaitu :

$$[OH^-]^2 =$$
$$[OH^-] = \sqrt{\quad}$$

Hubungan derajat Ionisasi (α) dan K_b

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

Sehingga,

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

Perhatikan reaksi berikut!

Apabila jumlah NH_3 mula-mula adalah a mol dan derajat ionisasi sebesar α .

Tentukan jumlah mol yang terion !

	$\text{NH}_3(aq)$	+	$\text{H}_2\text{O}(l)$	$\rightleftharpoons$	$\text{NH}_4^+(aq)$	+	$\text{OH}^-(aq)$
Mula-mula	: x mol				-		-
Terionisasi	: $-\alpha x$ mol				+ αx mol		+ αx mol
Setimbang	: $(x - \alpha x)$ mol				+ αx mol		+ αx mol
	$x(1-\alpha)$ mol						

12. Jika komposisi kesetimbangan diatas disubstitusikan kedalam persamaan tetapan kesetimbangan basa (K_b) pada reaksi diatas. Tentukan persamaan matematis K_b !

Jawab :

$$K_b = \frac{\dots \dots \dots}{\dots \dots \dots}$$

Catatan : $\text{konsentrasi } (C) = \frac{\text{mol}}{v}$

13. Nilai α sangat kecil ($\alpha \ll 1$) sehingga $(1-\alpha)$ dapat dianggap sama dengan

1. Oleh karena itu K_b dapat ditulis menjadi :

Jawab :

$$K_b = \frac{\dots \dots \dots}{\dots \dots \dots}$$

Apabila $MOH = \frac{x \text{ mol}}{v}$

Maka,

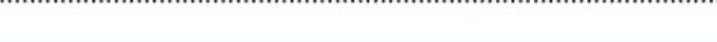
$$K_b = \dots \dots \dots$$

Sehingga didapat hubungan K_b dan derajat ionisasi (α) yaitu :

$$\alpha^2 = \dots$$

$$\alpha = \sqrt{\frac{\dots}{\dots}}$$

- Jawab :



- Jawab :

This image shows a full page of blank handwriting practice paper. It features ten sets of horizontal lines across the page. Each set consists of three lines: a solid top line, a dashed middle line, and a solid bottom line. The paper has rounded corners on the left side and a green border along the right edge. There are no margins or other markings on the page.

3. Berdasarkan wacana telah diketahui bahwa larutan NaOH merupakan basa kuat dan larutan NH_4OH merupakan basa lemah, berdasarkan ionisasi larutannya, tuliskanlah pengertian basa kuat dan basa lemah!

Jawab :



4. Buktikanlan larutan NH_4OH 0,1M memiliki $\text{pH} = 10$ jika $\alpha = 10^{-3}$ dengan menggunakan rumus yang telah kalian dapat!

Jawab :

[illegible]

Kesimpulan



Berdasarkan diskusi yang telah kalian lakukan, maka tulislah kesimpulan yang kalian dapat!

Handwriting practice area with 20 horizontal dotted lines for writing the conclusion.