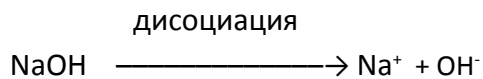
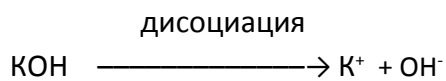
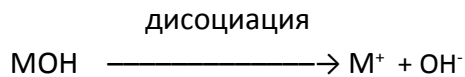


Основи и киселини

1. Основи:

- ✚ химични съединения, изградени от метални положителни йони M^+ и хидроксидни отрицателни йони OH^-
- ✚ във воден разтвор се дисоциират на метални положителни йони M^+ и хидроксидни отрицателни йони OH^-



Във воден разтвор основите съдържат по-голямо количество хидроксидни отрицателни йони OH^- от водородните положителни йони M^+ . Следователно имат основна среда и рН над 7.

Всички основи оцветяват лакмуса и универсалния индикатор в син цвят, а фенолфталеина – в малиновочервен цвят.

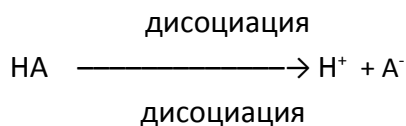
1.1. Общи основни свойства – определят се от наличието на хидроксидни отрицателни йони OH^- в разтвора:

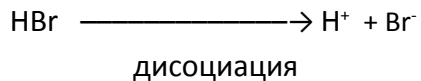
- ✚ взаимодействие с киселини /HCl/
- ✚ взаимодействие с CO_2

1.2. Специфични свойства – определят се от вида на металния йон M^+

2. Киселини:

- ✚ химични съединения, в молекулите, на които водородните атоми са свързани с атоми на елементи, които проявяват неметални свойства
- ✚ във воден разтвор се дисоциират на водородни положителни йони H^+ и киселинни отрицателни йони A^-





Във воден разтвор киселините съдържат по-голямо количество водородни положителни йони H^+ от хидроксидните отрицателни йони OH^- . Следователно имат кисела среда и рН под 7.

Всички киселини оцветяват лакмуса и универсалния индикатор в червен цвят, а цветът на фенолфталеина не се променя.

2.1.Общи киселинни свойства – определят се от наличието на водородни положителни йони H^+ -в разтвора:

✚ взаимодействие с основи /NaOH/

✚ взаимодействие с метали /Na, Mg, Zn/

✚ взаимодействие с оксиди на метали / Na_2O , CaO/

2.2. Специфични свойства – определят се от вида на киселинния отрицателен йон A^-

Домашна работа: стр.98 задачите / всички/ - Решете ги в тетрадките за работа в клас, снимайте ги и ми ги пратете на лично съобщение до 03.04./петък – другата седмица/

ПРИЯТНА РАБОТА!