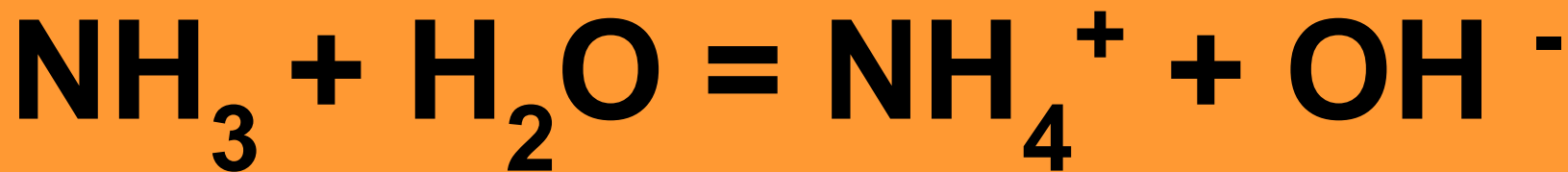


Амфотерные свойства воды:



кислота



основание

Выберите правильные ответы:

1. Катион – это:

а) ион меди; б) атом серы; в) ион серы; г) атом меди.

2. Анион – это:

а) ион натрия; б) ион аммония; в) карбонат-ион; г) ион водорода.

3. Окраска фенолфталеина в растворе, полученном при взаимодействии калия с водой:

а) синяя; б) малиновая; в) желтая; г) бесцветная.

4. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы:

а) Na_2S ; б) SO_3 ; в) Na_2SO_4 ; г) BaSO_4 .

5. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы и ионы водорода:

а) KHS ; б) KHSO_3 ; в) Na_2S ; г) NaHSO_4 .

Выберите правильные ответы:

1. Катион – это:

а) ион меди;

2. Анион – это:

в) карбонат-ион;

3. Окраска фенолфталеина в растворе, полученном при взаимодействии калия с водой:

б) малиновая;

4. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы:

в) Na_2SO_4 ;

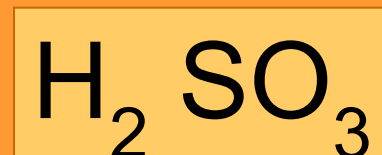
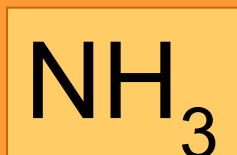
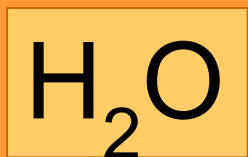
5. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы и ионы водорода:

г) NaHSO_4 .

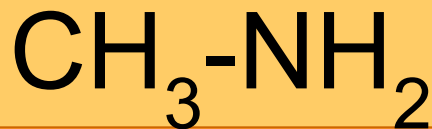
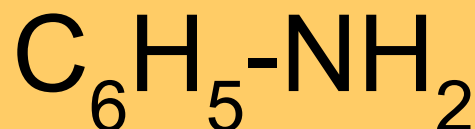
Расположить в порядке увеличения
силы электролита:



Расположить в порядке увеличения
кислотных свойств:



Расположить в порядке увеличения
основных свойств:



Укажи, допущены ли ошибки в тексте:

1. На процесс диссоциации влияет растворение или расплавление вещества.
2. Сернистая кислота – слабая, потому что она распадается на сернистый газ и воду.
3. Основность кислоты не всегда совпадает с числом не всегда совпадает с числом атомов водорода в ней.
4. Все щелочи – сильные электролиты.
5. Константа диссоциации вещества по первой ступени всегда больше, чем по второй.
6. Степень диссоциации зависит от температуры и концентрации электролита.
7. Диссоциация электролитов – обратимый процесс.
8. Это реакция ионного обмена: $2\text{KOH} + \text{SiO}_2 = \text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.
9. Отражает ли сущность реакции $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ сокращенное ионное уравнение: $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$.
10. Реакции ионного обмена идут до конца (практически необратимо), если ионы, соединяясь друг с другом, образуют нерастворимые, малодиссоциирующие и газообразные вещества.

Укажи, допущены ли ошибки в тексте:

1. На процесс диссоциации влияет растворение или расплавление вещества.
2. Сернистая кислота – слабая, потому что она распадается на сернистый газ и воду.
3. Основность кислоты не всегда совпадает с числом атомов водорода в ней.
4. Все щелочи – сильные электролиты.
5. Константа диссоциации слабой кислоты по первой ступени всегда больше, чем по второй.
6. Степень диссоциации зависит от температуры и концентрации электролита.
7. Диссоциация электролитов – обратимый процесс.
8. Это реакция ионного обмена: $2\text{KOH} + \text{SiO}_2 = \text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.
9. Отражает ли сущность реакции $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ сокращенное ионное уравнение: $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$.
10. Реакции ионного обмена идут до конца (практически необратимо), если ионы, соединяясь друг с другом, образуют нерастворимые, малодиссоциирующие и газообразные вещества.

Домашнее задание:

§ 15, стр.148-151

упр. 3, 4, 5