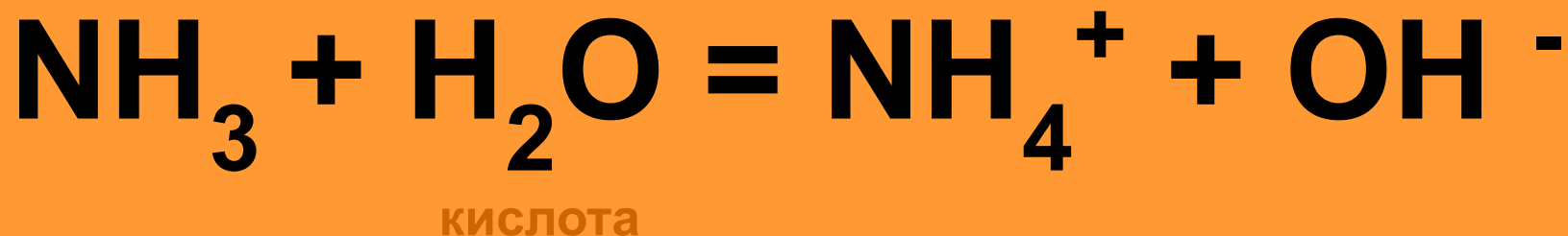


## Амфотерные свойства воды:

---



# 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)  $\text{Na}_2\text{S}$ ; б)  $\text{SO}_3$ ; в)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ; г)  $\text{BaSO}_4$ .

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

а)  $\text{KHS}$ ; б)  $\text{KHSO}_3$ ; в)  $\text{Na}_2\text{S}$ ; г)  $\text{NaHSO}_4$ .

# 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)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ;

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

г)  $\text{NaHSO}_4$ .

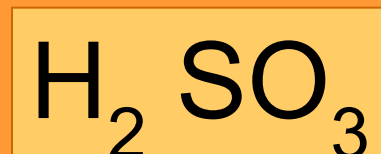
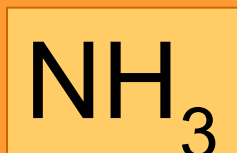
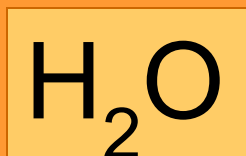
Расположить в порядке увеличения  
силы электролита:

---



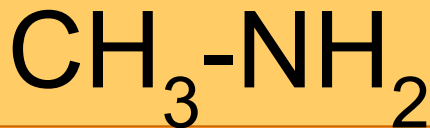
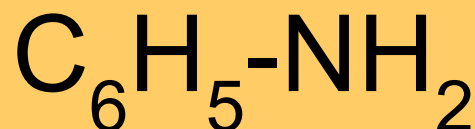
Расположить в порядке увеличения  
кислотных свойств:

---



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