



Электролитическая диссоциация и ионные уравнения

Тесты для подготовки к зачету. 9 класс

Интерактивный тест по химии для 9 класса по теме: «Электролитическая диссоциация и ионные уравнения»



ПЕРВЫЙ
ВАРИАНТ

ВТОРОЙ
ВАРИАНТ

I. Какое уравнение диссоциации записано правильно?

- 1. $\text{FeCl}_3 = \text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$;
- 2. $\text{FeCl}_3 = \text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$;
- 3. $\text{FeCl}_3 = \text{Fe}^{2+} + 3\text{Cl}^-$;
- 4. $\text{FeCl}_3 = \text{Fe}^{2+} + 2\text{Cl}^-$.



2. Какое уравнение диссоциации записано правильно?

- 1. $\text{Na}_3\text{PO}_4 = \text{Na}^+ + \text{PO}_4^{3-}$;
- 2. $\text{Na}_3\text{PO}_4 = 3\text{Na}^+ + \text{PO}_4^{3-}$;
- 3. $\text{Na}_3\text{PO}_4 = 3\text{Na}^+ + 4\text{PO}_4^{3-}$;
- 4. $\text{Na}_3\text{PO}_4 = \text{Na}^{3+} + \text{PO}_4^{3-}$.



3. Какое уравнение диссоциации записано неправильно?



4. Какое уравнение диссоциации записано правильно?

- ▶ 1. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 = 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$;
- ▶ 2. $\text{CaCl}_2 = \text{Ca}^+ + \text{Cl}_2^-$;
- ▶ 3. $\text{K}_2\text{SiO}_3 = 2\text{K}^+ + \text{SiO}_3^{3-}$;
- ▶ 4. $\text{Na}_2\text{SO}_3 = \text{Na}_2^+ + \text{SO}_3^{2-}$.



5. Какое уравнение диссоциации записано неправильно?

- ▶ 1. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 = 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$;
- ▶ 2. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ba}^{2+} + \text{NO}_3^{2-}$;
- ▶ 3. $\text{HNO}_3 = \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$;
- ▶ 4. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 = \text{Fe}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$.



6. Какое уравнение диссоциации записано неправильно?

- ▶ 1. $\text{Ag}_3\text{PO}_4 = 3\text{Ag}^+ + \text{PO}_4^{3-}$;
- ▶ 2. $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 = 3\text{Zn}^{2+} + 8\text{PO}^{2-}$;
- ▶ 3. $\text{CuS} = \text{Cu}^{2+} + \text{S}^{2-}$;
- ▶ 4. $\text{BaSO}_4 = \text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$.



7. Какое уравнение диссоциации записано правильно?

- ▶ 1. $\text{Ag}_2\text{S} = 2\text{Ag}^+ + \text{S}^{2-}$;
- ▶ 2. $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 = 3\text{Mg}^{2+} + 2\text{PO}^{8-}$.
- ▶ 3. $\text{CaSO}_3 = \text{Ca}^{2+} + 3\text{SO}^{2-}$;
- ▶ 4. $\text{BaSiO}_3 = \text{Ba}^{2+} + 2\text{SiO}_3^-$.



8. Реакция нейтрализации – это взаимодействие

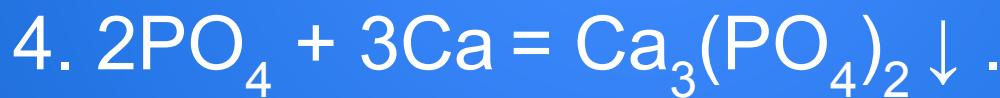
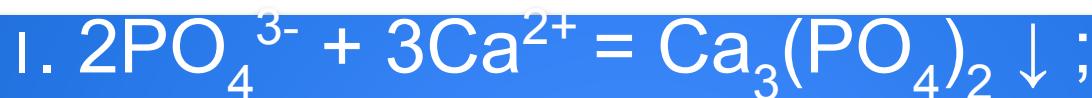
- ▶ 1. KOH и H₂SO₄
- ▶ 2. Fe₂O₃ и HCl
- ▶ 3. P₂O₅ и H₂O
- ▶ 4. SO₂ и H₂O



9. Уравнению



соответствует сокращенное ионное
уравнение



10. В реакции нейтрализации всегда образуется:

-  1. Осадок;
-  2. основание;
-  3. газ;
-  4. вода.



I. Какое уравнение диссоциации записано неправильно?



2. В нижеприведенных схемах
выберете ту, в которой образуется
газ.

- ▶ 1. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots$;
- ▶ 2. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \dots$;
- ▶ 3. $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$;
- ▶ 4. $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots$



3. Какое уравнение диссоциации записано неправильно?

- ▶ 1. $\text{KOH} = \text{K}^+ + \text{OH}^-;$
- ▶ 2. $\text{Na}_2\text{S} = 2\text{Na}^+ + \text{S}^{2-};$
- ▶ 3. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 = \text{Al}^{3+} + 3\text{NO}^-;$
- ▶ 4. $\text{K}_2\text{CO}_3 = 2\text{K}^+ + \text{CO}_3^{2-}.$



4. Выберите сильный электролит

- 1. HCl ;
- 2. H_2S ;
- 3. H_2CO_3 ;
- 4. H_3PO_4 .



5. Выберите нерастворимую соль

- 1. $\text{Cu}(\text{OH})_2$;
- 2. NaCl ;
- 3. SrCl_2 ;
- 4. AgCl .



6. Уравнению

$$\text{Ba(OH)}_2 + \text{CuCl}_2 = \text{Cu(OH)}_2 + \text{BaCl}_2$$

соответствует сокращенное ионное
уравнение

- ▶ 1. $2\text{OH}^- + \text{Cu}^{+2} = \text{Cu(OH)}_2 \downarrow ;$
- ▶ 2. $\text{OH}^- + \text{Cu}^{+2} = \text{Cu(OH)}_2 \downarrow ;$
- ▶ 3. $2\text{OH}^- + \text{Cu}^+ = \text{Cu(OH)}_2 \downarrow ;$
- ▶ 4. $\text{OH}^- + \text{Cu}^+ = \text{Cu(OH)}_2 \downarrow .$



7. Какое уравнение диссоциации записано правильно?

- ▶ 1. $\text{CuCl}_2 = \text{Cu}^+ + 2\text{Cl}^-$;
- ▶ 2. $\text{ZnS} = \text{Zn}^{2-} + \text{S}^{2+}$;
- ▶ 3. $\text{FeS} = \text{Fe}^{3+} + \text{S}^{2-}$;
- ▶ 4. $\text{NaCl} = \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$.



8. Какое уравнение реакции записано правильно?



9. Выберите ту пару веществ, в которой протекает реакция нейтрализации

- 1. CuCl_2 , Fe(OH)_3 ;
- 2. HNO_3 , NaOH ;
- 3. S, Fe ;
- 4. H_2SO_4 , CaO .



10. Реакцией нейтрализации называется реакция между:

- 1. Кислотой и металлом ;
- 2. Кислотой и оксидом металла .
- 3. Кислотой и основанием ;
- 4. Кислотой и солью .



ОШИБКА

ПОПРОБУЙ ЕЩЕ РАЗ





ПОЗДРАВЛЯЕМ!

ПРОЙТИ ТЕСТ ЕЩЕ РАЗ



Источники:

1. Шарики

2. Сова

- 3. Тест. Савельев А.Е. Основные понятия и законы химии. Химические реакции/А.Е. Соловьев – 2-е изд., стереотип. – М. : Дрофа, 2007. – 207.
- 4. Шаблон изготовлен в программе Paint.net Брагиной Риммой Зиннуровной