

## II Всероссийский фестиваль тематических разработок "КЛАССНЫЙ ЧАС"

январь - февраль 2016 г.

*Ермолова Ирина Николаевна*

*Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение*

*Бобровская средняя общеобразовательная школа № 1*

*Воронежская область, Бобровский район, г. Бобров*

### ТЕСТ ПО ТЕМЕ

#### «ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ»

Одной из современных технологий оценки учебных достижений учащихся является форма контроля в виде тестовых заданий - тестовая технология. Тесты могут служить своеобразным алгоритмом действий при изучении материала параграфа или темы учебника и механизмом, при помощи которого осуществляется контроль и коррекция процесса усвоения учебного материала. Совершенно очевидно, что данная организационная форма работы на уроке востребована современной школой и может быть использована для приобретения навыков работы с тестами, а это необходимо для успешной сдачи единого государственного экзамена.

#### **1. Задание: Отметьте правильный ответ**

Название реакции, в результате которой из одного сложного вещества образуются несколько новых веществ:

- 1) Соединение
- 2) Замещение
- 3) Нейтрализация
- 4) Разложение

Верный ответ: 4.



**2. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция разложения:

- 1)  $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 = \text{HClO} + \text{HCl}$
- 2)  $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- 3)  $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CuO}$
- 4)  $\text{CaO} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Верный ответ: 3.

**3. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция замещения:

- 1)  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
- 2)  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$
- 3)  $2\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $2\text{NH}_3 = \text{N}_2 + 3\text{H}_2$

Верный ответ: 2.

**4. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция обмена:

- 1)  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$
- 2)  $\text{CO}_2 + \text{CaO} = \text{CaCO}_3$
- 3)  $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
- 4)  $2\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Верный ответ: 4.

**5. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция нейтрализации:

- 1)  $2\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{HNO}_3$
- 3)  $2\text{KOH} + \text{N}_2\text{O}_5 = 2\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{BaCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{BaSO}_3$

Верный ответ: 1.



**6. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция обмена, протекающая с образованием нерастворимого в воде вещества:

- 1)  $\text{CaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 + 2\text{KCl}$
- 2)  $2\text{HNO}_3 + \text{CaO} = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 4)  $2\text{HCl} + \text{MgO} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Верный ответ: 1.

**7. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция обмена, в результате которой образуется газ:

- 1)  $\text{HNO}_3 + \text{CaO}$
- 2)  $\text{CaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3$
- 3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl}$
- 4)  $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2$

Верный ответ: 3.

**8. Задание: Отметьте правильный ответ**

Реакция обмена, в результате которой образуется вода:

- 1)  $\text{CuO} + \text{HCl}$
- 2)  $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{HCl} + \text{AgNO}_3$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{BaCl}_2$

Верный ответ: 1.

**9. Задание: Отметьте правильный ответ**

Тип химической реакции  $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{H}_2\text{SO}_3$ :

- 1) Соединение
- 2) Замещение
- 3) Обмен
- 4) Разложение

Верный ответ: 1.



**10. Задание: Отметьте правильный ответ**

Тип химической реакции  $Al_2S_3 + 6H_2O = 2Al(OH)_3 + 3H_2S$ :

- 1) Соединение
- 2) Замещение
- 3) Разложение
- 4) Обмен

Верный ответ: 4.

**Литература:** учебник «Химия» 8 класс О. С. Габриелян.

