

# ТЕСТ ПО ХИМИИ

8 класс

Итог

## Вариант I

- В каком случае образуется новое химическое соединение?
  - ~~1~~ 2. Кислород с азотом образуют воздух.
  - ~~2~~ 3. Кислород с магнием образуют оксид.
  - ~~3~~ 4. Из бруска алюминия образуется проволока.
  - ~~4~~ 5. Железо при комнатной температуре смешали с серой.
- Укажите химическое соединение, состоящее из трёх химических элементов.
  1. O<sub>3</sub>.
  2. CO<sub>2</sub>.
  3. NaHCO<sub>3</sub>.
  4. Ca(OH)<sub>2</sub>.
- Укажите соединение, валентность серы в котором равна двум.
  1. ZnS.
  2. SO<sub>2</sub>.
  3. SO<sub>3</sub>.
  4. SF<sub>4</sub>.
- Опираясь на атомно-молекулярное учение, закон сохранения массы веществ, установите формулу вещества "X":  
$$2K + 2H_2O = 2KOH + X.$$
  1. O<sub>2</sub>.
  2. K<sub>2</sub>O.
  3. H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.
  4. H<sub>2</sub>.
- Горение угля является реакцией...
  - 1 ~~6~~ 7. разложения, экзотермической.
  - 2 ~~7~~ 8. соединения, экзотермической.
  - 3 ~~8~~ 9. разложения, эндотермической.
  - 4 ~~9~~ 10. соединения, эндотермической.
- Расставьте коэффициенты в уравнении:  $Fe_2O_3 + CO = Fe_3O_4 + CO_2$ . Укажите значение коэффициента при Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.
  1. 1.
  2. 2.
  3. 3.
  4. 4.
- Температура кипения и плавления кислорода равны -183°C и -218,8°C соответственно. Укажите агрегатное состояние кислорода при температуре -219°C.
  1. Газ.
  2. Жидкость.
  3. Твёрдое вещество.
- Некоторый элемент взаимодействует с кислородом и образует оксид состава ЭО<sub>2</sub>. Укажите этот элемент.
  1. Углерод.
  2. Железо.
  3. Фосфор.
  4. Магний.
- Какое вещество содержится в воздухе в наибольшем количестве?
  1. O<sub>2</sub>.
  2. N<sub>2</sub>.
  3. CO<sub>2</sub>.
  4. H<sub>2</sub>O.
- Оксид реагирует с водой с образованием кислоты. Этим оксидом может быть ...
  1. SiO<sub>2</sub>.
  2. SO<sub>3</sub>.
  3. CO.
  4. CaO.
- Вещество взаимодействует с щёлочью и основным оксидом. Этим веществом может быть ...
  1. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.
  2. CaO.
  3. KCl.
  4. Cu(OH)<sub>2</sub>.

