

## Контрольная работа по теме "Изменения, происходящие с веществами". Вариант 1 8 класс

**A1.** Выберите правильный ответ.

Реакции разложения - это:

- а) такие реакции, в результате которых из одного вещества образуются два и более новых веществ;
- б) такие реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются два и более новых сложных веществ;
- в) такие реакции, в результате которых из двух сложных веществ образуются два и более новых веществ;
- г) такие реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуются два и более новых веществ.

**A2.** Сумма коэффициентов в уравнении химической реакции

$\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$  равна: а) 8; б) 3; в) 6; г) 4

**B1.** Запишите уравнение реакции разложения нитрата серебра, если в результате реакции образуются кислород, оксид азота (IV) и серебро.

**B2.** Запишите уравнения химических реакций, укажите их тип: а) соляная кислота + алюминий  $\rightarrow$  хлорид алюминия + водород; б) серная кислота + гидроксид калия  $\rightarrow$  сульфат калия + вода.

**C1.** Рассчитайте объём водорода (н.у.), полученного при взаимодействии 48 г магния с избытком соляной кислоты.

## Контрольная работа по теме "Изменения, происходящие с веществами". Вариант 2. 8 класс.

**A1.** Выберите правильный ответ.

Реакции замещения - это:

- а) такие реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуется два или более новых веществ;
- б) такие реакции, в результате которых атомы сложного вещества замещают атомы одного из химических элементов в простом веществе;
- в) такие реакции, в результате которых молекулы простого вещества замещают атомы одного из химических элементов в сложном веществе;
- г) такие реакции, в результате которых атомы простого вещества замещают атомы одного из химических элементов в сложном веществе.

**A2.** Сумма коэффициентов в уравнении химической реакции

$\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{O}_2 + \text{MnO}_2$  равна: а) 8; б) 3; в) 5; г) 4

**B1.** Запишите уравнение реакции:

фосфорная кислота + гидроксид натрия  $\rightarrow$  фосфат натрия + вода

**B2.** Запишите уравнения химических реакций, укажите их тип: а) оксид серы (IV) + вода  $\rightarrow$  сернистая кислота; б) оксид кальция + оксид углерода (IV)  $\rightarrow$  карбонат кальция

**C1.** Рассчитайте объём углекислого газа (н.у.), полученного при полном сгорании 2,4 г углерода.