



**Задание № 1.** Железо реагирует с:

- A)  $MgCl_2$ ;
- B)  $Cl_2$ ;
- B)  $K_2O$ ;
- Г)  $LiOH$ .

**Задание № 2.** С каждым из веществ  $KOH$ ,  $HCl$ ,  $AgNO_3$  взаимодействует:

- A)  $Ca$ ;
- B)  $Co$ ;
- B)  $Al$ ;
- Г)  $Hg$ .

**Задание № 3.** Какой из указанных металлов вступает в реакцию с кислотой-неокислителем?

- A)  $Hg$ ;
- B)  $Pt$ ;
- B)  $Zn$ ;
- Г)  $Cu$ .

**Задание № 4.** С растворами гидроксида калия и соляной кислоты взаимодействует:

- A)  $Hg$ ;
- B)  $Al$ ;
- B)  $Fe$ ;
- Г)  $Ca$ .

**Задание № 5.** С медью не реагирует:

- A) Раствор сульфата алюминия;
- B) Концентрированная азотная кислота;
- B) Кислород;
- Г) Бром.

**Задание № 6.** Медь реагирует с раствором:

- A) Нитрата серебра;
- B) Сульфата цинка;
- B) Сульфата магния;
- Г) Гидроксида калия.

**Задание № 7.** В химическое взаимодействие вступают следующие вещества:

- A)  $Zn$  и  $Ne$ ;
- B)  $Hg$  и  $H_2$ ;
- B)  $Zn$  и  $P$ ;
- Г)  $Fe$  и  $H_2$ .

**Задание № 8.** Сульфат алюминия образуется при взаимодействии алюминия с:

- A) Серой;
- B) Серной кислотой;
- B) Сернистой кислотой;
- Г) Сероводородной кислотой.

**Задание № 9.** Магний легко растворяется в:

- A) Дистиллированной воде;
- B) Аммиачной воде;
- B) Растворе азотной кислоты;
- Г) Растворе силиката калия.

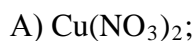
**Задание № 10.** С каждым из веществ  $H_2O$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $NaOH$  будет взаимодействовать:

- A)  $Al$ ;
- B)  $Mg$ ;
- B)  $Cu$ ;
- Г)  $Ag$ .

**Задание № 11.** Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать:

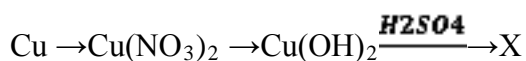
1) Mg	А) CO <sub>2</sub> , Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
2) FeO	Б) NaOH, SO <sub>3</sub>
3) Ba(OH) <sub>2</sub>	В) H <sub>2</sub> O, HCl
	Г) H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , CO

**Задание № 12.** В каком соединении массовые доли меди и кислорода отличаются в 4 раза?



**Задание № 13.** Вычислите массовую долю сульфита, полученного при пропускании 2,24 л сернистого газа (н. у.) через раствор гидроксида натрия, если в результате получили 126,4 г раствора.

**Задание № 14.** Дана схема превращений:



Составьте молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для второго превращения составьте сокращенное ионное уравнение.

**Задание № 15.** При добавлении к желтому раствору некоторой соли гидроксида калия выпал бурый осадок, при добавлении к этому же раствору нитрата серебра выпадает белый творожистый осадок. Определите формулу соли, составьте уравнения приведенных реакций.

**Задание № 16.** 20 г сплава меди и алюминия растворили в концентрированной азотной кислоте. При электролизе образовавшегося раствора на аноде выделилось 2,8 л газа. Определите массовые доли металлов в сплаве. Рассчитайте объем газа, выделившегося при растворении сплава в азотной кислоте.

**Ответы:**

<b>Задание № 1.</b>	
<b>Задание № 2.</b>	
<b>Задание № 3.</b>	
<b>Задание № 4.</b>	
<b>Задание № 5.</b>	
<b>Задание № 6.</b>	
<b>Задание № 7.</b>	
<b>Задание № 8.</b>	
<b>Задание № 9.</b>	
<b>Задание № 10.</b>	
<b>Задание № 11.</b>	
<b>Задание № 12.</b>	
<b>Задание № 13.</b>	
<b>Задание № 14.</b>	
<b>Задание № 15.</b>	
<b>Задание № 16.</b>	

**Желаем успеха!**