

# Подготовка к ГИА

## А8. Реакции ионного обмена и условия их осуществления

**Химия**  
**Часть А**  
**Тест 8**



## Вопрос 1

Газ выделяется при взаимодействии

<b>A</b>	$\text{MgCl}_2$ и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
<b>B</b>	$\text{Na}_2\text{CO}_3$ и $\text{CaCl}_2$
<b>C</b>	$\text{NH}_4\text{Cl}$ и $\text{NaOH}$
<b>D</b>	$\text{CuSO}_4$ и $\text{KOH}$

## Вопрос 2

Краткое ионное уравнение реакции  $\text{Cu}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{CuS}$  отвечает взаимодействию

<b>A</b>	раствора хлорида меди(II) с раствором сульфида калия
<b>B</b>	гидроксида меди(II) с сероводородной кислотой
<b>C</b>	оксида меди(II) с серной кислотой
<b>D</b>	меди с серой

### Вопрос 3

Нитрат натрия может быть получен в реакции ионного обмена в растворе между

<b>A</b>	гидроксидом натрия и нитратом калия
<b>B</b>	сульфатом натрия и нитратом бария
<b>C</b>	азотной кислотой и сульфатом натрия
<b>D</b>	нитратом меди(II) и хлоридом натрия

## Вопрос 4

Продуктами необратимо протекающей реакции ионного обмена не могут быть

**A**

углекислый газ, вода и сульфат натрия

**B**

сульфат бария и соляная кислота

**C**

хлорид натрия и сульфат калия

**D**

вода и хлорид кальция

## Вопрос 5

Необратимое протекание реакции ионного обмена между растворами хлорида кальция и карбоната натрия обусловлено взаимодействием ионов

<b>A</b>	$\text{Ca}^{2+}$ и $\text{CO}_3^{2-}$
<b>B</b>	$\text{Na}^+$ и $\text{Cl}^-$
<b>C</b>	$\text{Ca}^{2+}$ и $\text{Na}^+$
<b>D</b>	$\text{Ca}^{2+}$ и $\text{NO}_3^-$

## Вопрос 6

Необратимое протекание реакции ионного обмена между растворами гидроксида бария и карбоната калия обусловлено взаимодействием ионов

<b>A</b>	$K^+$ и $OH^-$
<b>B</b>	$K^+$ и $CO_3^{2-}$
<b>C</b>	$Ba^{2+}$ и $CO_3^{2-}$
<b>D</b>	$Ba^{2+}$ и $OH^-$

## Вопрос 7

Газ не выделяется в ходе реакции между

<b>A</b>	серной кислотой и карбонатом калия
<b>B</b>	серной кислотой и гидроксидом кальция
<b>C</b>	сульфитом натрия и соляной кислотой
<b>D</b>	сульфатом аммония и гидроксидом натрия



## Вопрос 8

Осадок образуется при взаимодействии водных растворов

<b>А</b>	нитрата аммония и гидроксида калия
<b>В</b>	соляной кислоты и гидроксида бария
<b>С</b>	нитрата серебра и бромида кальция
<b>Д</b>	азотной кислоты и карбоната натрия

## Вопрос 9

Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

<b>A</b>	$\text{Ca}^{2+}$ и $\text{NO}_3^-$
<b>B</b>	$\text{H}^+$ и $\text{SO}_3^{2-}$
<b>C</b>	$\text{K}^+$ и $\text{PO}_4^{3-}$
<b>D</b>	$\text{NH}_4^+$ и $\text{Cl}^-$

## Вопрос 10

Какие ионы, находясь в растворе, не взаимодействуют друг с другом?

<b>A</b>	$\text{Fe}^{3+}$ и $\text{OH}^-$
<b>B</b>	$\text{Ba}^{2+}$ и $\text{SO}_4^{2-}$
<b>C</b>	$\text{H}^+$ и $\text{SiO}_3^{2-}$
<b>D</b>	$\text{K}^+$ и $\text{NO}_3^-$

## Источник:

- Спецификация контрольных измерительных материалов для проведения в 2013 году государственной (итоговой) аттестации (в новой форме) по ХИМИИ обучающихся, освоивших основные общеобразовательные программы основного общего образования <http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628>
- Демонстрационный вариант контрольных измерительных материалов для проведения в 2013 году государственной (итоговой) аттестации (в новой форме) по ХИМИИ обучающихся, освоивших основные общеобразовательные программы основного общего образования <http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628>
- ГИА – 2013 по химии <http://ege.yandex.ru/chemistry-gia/>
- ГИА – 2013: Экзамен в новой форме: Химия: 9-й кл.: Тренировочные варианты экзаменационных работ для проведения государственной итоговой аттестации в новой форме/ авт.-сост. Д.Ю. Добротин, А.А. Каверина. – М.: Астрель, 2013. – 59, [5] с.: ил. – (Федеральный институт педагогических измерений).
- ГИА – 2012: Экзамен в новой форме: Химия: 9-й кл.: Тренировочные варианты экзаменационных работ для проведения государственной итоговой аттестации в новой форме/ авт.-сост. Д.Ю. Добротин, А.А. Каверина. – М.: АСТ: Астрель, 2012. – 62, [2] с.: ил. – (Федеральный институт педагогических измерений).

## Иллюстрации:

<http://www.crystalgraphics.com> – макет