

Подготовка к ГИА

А8. Реакции ионного обмена и условия их осуществления

Химия
Часть А
Тест 8



Вопрос 1

Газ выделяется при взаимодействии

A	MgCl_2 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
B	Na_2CO_3 и CaCl_2
C	NH_4Cl и NaOH
D	CuSO_4 и KOH

Вопрос 2

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

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

Вопрос 3

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

- | | |
|----------|-------------------------------------|
| A | гидроксидом натрия и нитратом калия |
| B | сульфатом натрия и нитратом бария |
| C | азотной кислотой и сульфатом натрия |
| D | 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

A	Ca^{2+} и CO_3^{2-}
B	Na^+ и Cl^-
C	Ca^{2+} и Na^+
D	Ca^{2+} и NO_3^-

Вопрос 6

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

A	K^+ и OH^-
B	K^+ и CO_3^{2-}
C	Ba^{2+} и CO_3^{2-}
D	Ba^{2+} и OH^-

Вопрос 7

Газ не выделяется в ходе реакции между

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

Вопрос 8

Осадок образуется при взаимодействии водных растворов

A	нитрата аммония и гидроксида калия
B	соляной кислоты и гидроксида бария
C	нитрата серебра и бромида кальция
D	азотной кислоты и карбоната натрия

Вопрос 9

Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

A	Ca^{2+} и NO_3^-
B	H^+ и SO_3^{2-}
C	K^+ и PO_4^{3-}
D	NH_4^+ и Cl^-

Вопрос 10

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

A	Fe^{3+} и OH^-
B	Ba^{2+} и SO_4^{2-}
C	H^+ и SiO_3^{2-}
D	K^+ и 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