

Подготовка к ГИА
А2. Периодический закон и
Периодическая система химических
элементов Д.И. Менделеева

Химия
Часть А
Тест 2



Вопрос 1

В каком ряду химических элементов усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ?

- | | |
|----------|--------------------------|
| А | алюминий → фосфор → хлор |
| В | фтор → азот → углерод |
| С | хлор → бром → иод |
| Д | кремний → сера → фосфор |

Вопрос 2

В порядке усиления кислотных свойств
расположены гидроксиды

A	$\text{HNO}_3 - \text{H}_3\text{PO}_4$
B	$\text{H}_2\text{SO}_4 - \text{HClO}_4$
C	$\text{HClO}_4 - \text{H}_2\text{SeO}_4$
D	$\text{H}_2\text{SeO}_4 - \text{H}_3\text{AsO}_4$

Вопрос 3

Наиболее сильной кислотой среди приведённых ниже является

A	H_2SO_4
B	H_2SiO_3
C	HClO_4
D	HBrO_4

Вопрос 4

Высший оксид состава ЭO_3 образует

A	N
B	Ga
C	C
D	Se

Вопрос 5

**Металлические свойства магния
выражены сильнее, чем металлические
свойства**

А	кальция
В	берилли я
С	калия
Д	бария

Вопрос 6

Неметаллические свойства углерода
выражены сильнее, чем
неметаллические свойства

A	кислорода
B	да
C	кремния
D	азота
	фтора

Вопрос 7

**Осно́вные свойства окси́да ма́гния
выражены сильнее, чем осно́вные
свойства**

A	окси́да
B	бе́риллия
C	окси́да на́трия
D	окси́да ка́льция
	окси́да ка́лия

Вопрос 8

Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

- | | |
|----------|-----------------------------|
| A | фосфор → кремний → алюминий |
| B | фтор → хлор → бром |
| C | селен → сера → кислород |
| D | азот → фосфор → мышьяк |

Вопрос 9

От основных к кислотным меняются свойства оксидов в ряду

A	$\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5$
B	$\text{Li}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{K}_2\text{O}$
C	$\text{MgO} \rightarrow \text{SiO}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
D	$\text{CO}_2 \rightarrow \text{B}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$

Вопрос 10

Наиболее сильными кислотными свойствами обладает высший оксид

A	азота
B	фосфора
C	углерода
D	кремния

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