

Подготовка к ГИА
А4. Валентность химических
элементов. Степень окисления
химических элементов

Химия
Часть А
Тест 4



Вопрос 1

В каком соединении степень окисления азота равна +3?

A	Na_3N
B	NH_3
C	NH_4Cl
D	HNO_2

Вопрос 2

Максимальную степень окисления кислород проявляет в соединении

A	H_2O_2
B	SO_3
C	O_3
D	OF_2

Вопрос 3

Степень окисления хрома в соединении
 $K_2Cr_2O_7$ равна

A	+12
B	+7
C	+6
D	+3

Вопрос 4

Степень окисления -1 азот проявляет
в соединении

A	N_2H_4
B	NH_4Cl
C	NH_2OH
D	Mg_3N_2

Вопрос 5

Минимальную степень окисления азот проявляет в соединении

A	N_2O_3
B	NO
C	NH_4Cl
D	NaNO_2

Вопрос 6

Максимальную степень окисления хлор проявляет в соединении

A	KClO
B	⁴ AlCl₃
C	CCl₄
D	NaCl

Вопрос 7

Такую же степень окисления, как и в CuS ,
сера имеет в соединении

A	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
B	H_2SO_4
C	Li_2SO_3
D	SO_3

Вопрос 8

Степень окисления +3 азот проявляет в каждом из двух соединений:

A	NH_4Cl и N_2O_3
B	NaNO_2 и NF_3
C	HNO_3 и N_2
D	HNO_2 и NH_3

Вопрос 9

Такую же степень окисления, как и в CH_4 ,
углерод имеет в соединении

A	CO
B	Al_4C_3
C	CaCO_3
D	CO_2

Вопрос 10

Степени окисления железа в соединениях FeO и FeCl_3 соответственно равны

A	+2 и -3
B	+3 и +3
C	+2 и +3
D	-3 и +2

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