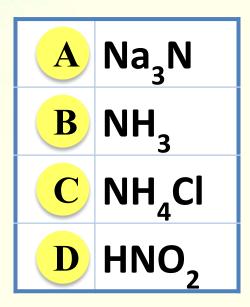
# Подготовка к ГИА А4. Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов



# Вопрос 1 В каком соединении степень окисления азота равна +3?



### Вопрос 2 Максимальную степень окисления кислород проявляет в соединении

A H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
 B SO<sub>3</sub>
 C O<sub>3</sub>
 D OF<sub>2</sub>

### 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

 $A N_2 H_4$ 

B NH<sub>4</sub>Cl

C NH<sub>2</sub>OH

D Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>

### Вопрос 5 Минимальную степень окисления азот проявляет в соединении

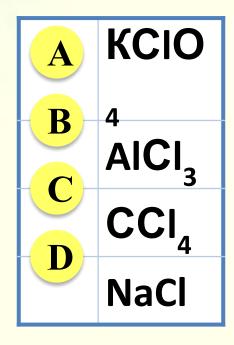
A N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

B NO

C NH<sub>4</sub>Cl

D NaNO<sub>2</sub>

### Вопрос 6 Максимальную степень окисления хлор проявляет в соединении



### Вопрос 7 Такую же степень окисления, как и в CuS, сера имеет в соединении

A (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S
 B H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
 C Li<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
 D SO<sub>3</sub>

### Вопрос 8 Степень окисления +3 азот проявляет в каждом из двух соединений:

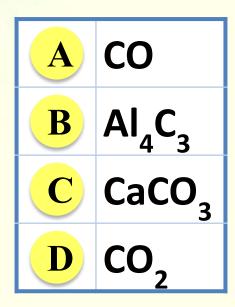
A NH<sub>4</sub>Cl и N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

B NaNO<sub>2</sub> и NF<sub>3</sub>

C HNO<sub>3</sub> и N<sub>2</sub>

D HNO<sub>2</sub> и NH<sub>3</sub>

# Вопрос 9 Такую же степень окисления, как и в СН<sub>4</sub>, углерод имеет в соединении



### Вопрос 10 Степени окисления железа в соединениях FeO и FeCl<sub>3</sub> соответственно равны

#### 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 <a href="http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628">http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628</a>
- •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 <a href="http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628">http://www.fipi.ru/view/sections/227/docs/628</a>
- •ГИА 2013 по химии <a href="http://ege.yandex.ru/chemistry-gia/">http://ege.yandex.ru/chemistry-gia/</a>
- •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\_ - Maket