ГИА, химия, 8 класс Вариант I

Часть 1

*К каждому из заданий А1-А8 даны 4 варианта ответа, из которых только один правильный. Номер этого ответа запишите.*

А1. На приведенном рисунке



 1)хлора 2)азота 3)магния 4)фтора

А2. В каком ряду химических элементов усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ?

1. алюминий→фосфор→хлор
2. фтор→ азот→ углерод
3. хлор→бром→йод
4. кремний→сера→фосфор

А3. Какой вид химической связи в молекуле фтора?

1. Ионная
2. Ковалентная полярная
3. Ковалентная неполярная
4. Металлическая

А4. В каком соединении степень окисления азота равна +3?

1. Na3N
2. NH3
3. NH4Cl
4. HNO2

А5. Вещества, формулы которых – ZnO и Na2SO4, являются соответственно

1. Основным оксидом и кислотой
2. Амфотерным гидроксидом и солью
3. Амфотерным оксидом и солью
4. Основным оксидом и основанием

А6. Какая запись химического процесса соответствует уравнению реакции замещения

1. Cu(OH)2+HCl→CuCl2+H2O
2. KNO3→KNO2+O2
3. Fe(OH)3→Fe2O3+H2O
4. Na+H2O→NaOH+H2

A7. Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

1. кремний→фосфор→сера
2. углерод→алюминий→магний
3. фосфор→алюминий→натрий
4. азот→фосфор→мышьяк

А8. Массовая доля азота в нитрате железа (III) равна

1. 5,8%
2. 17.4%
3. 28,0%
4. 59,5%

Часть 2

*При выполнении задания В1 из предложенного перечня ответов выберите два правильных. Цифы выбранных ответов запишите на листочках без дополнительных символов*

В1. В ряду химических элементов Na – K – Rb

1. Возрастает высшая степень окисления
2. Увеличивается атомный радиус
3. Увеличивается значение электроотрицательности
4. Увеличиваются основные свойства образуемых гидроксидов
5. Уменьшается число электронов на внешнем уровне

Часть 3

*При выполнении задания С1 запишите сначала номер задания, а затем развернутый ответ к нему.*

С1. 170 г. Раствора нитрата серебра, содержащего 5% примесей, смешали с избытком раствора хлорида натрия. Вычислите массу выпавшего осадка.

ГИА, химия, 8 класс Вариант II

Часть 1

*К каждому из заданий А1-А8 даны 4 варианта ответа, из которых только один правильный. Номер этого ответа запишите.*

А1. Атом какого химического элемента имеет приведенную ниже схему строения?



1) аргона 2) кислорода 3) серы 4) кальция

А2. В периоде с увеличением атомного номера химического элемента происходит

1. Уменьшение заряда ядра атома
2. Усиление металлических свойств
3. Уменьшение атомного радиуса
4. Уменьшение электроотрицательности

А3. Ковалентная полярная связь имеется в молекуле

1. Соляной кислоты
2. Серы
3. хлора
4. сульфида железа (II)

А4. В каком соединении степень окисления серы равна -2?

1. H2SO4
2. SO2
3. SO3
4. H2S

А5. К основным оксидам относится каждое из двух веществ

1. MgO, ZnO
2. ZnO, Al2O3
3. Al2O3, SO3
4. MgO, Na2O

А6. Признаком химической реакции НЕ является

1. Выделение теплоты
2. Изменение окраски
3. Образование осадка
4. Изменение объема

A7. Увеличение радиуса атома происходит в ряду элементов

1. Са→Аl→Si
2. Mg→B→C
3. Se→S→O
4. B→Be→Li

А8. Массовая доля азота в нитрате алюминия равна

1. 19,7%
2. 27,2%
3. 36,8%
4. 54,9%

Часть 2

*При выполнении задания В1 из предложенного перечня ответов выберите два правильных. Цифы выбранных ответов запишите на листочках без дополнительных символов*

В1. В ряду химических элементов Mg – P – Cl

1. Возрастает число энергетических уровней
2. Увеличивается атомный радиус
3. Увеличивается значение электроотрицательности
4. Увеличиваются основные свойства образуемых гидроксидов
5. Увеличивается число электронов на внешнем уровне

Часть 3

*При выполнении задания С1 запишите сначала номер задания, а затем развернутый ответ к нему.*

С1. При взаимодействии раствора карбоната калия с 150 г. 10%-го раствора нитрата бария выпал осадок. Определите массу осадка.