

Подготовка к ГИА

2 вариант.

- A1. Число протонов в атоме равно:
1) числу электронов 3) относительной атомной массе
2) числу нейтронов 4) заполненных электронных слоев
- A2. Четыре электронных слоя и один электрон на внешнем электронном слое имеют атомы химического элемента:
1) калий 2) натрий 3) литий 4) серебро
- A3. Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?
1) BaCl_2 2) SO_2 3) NH_3 4) Br_2
- A4. В каких соединениях атомы азота и серы имеют одинаковое значение степени окисления?
1) NH_3 и SO_3 2) Ca_3N_2 и FeS 3) NO_2 и SO_2 4) N_2O_5 и H_2S
- A5. Кислотным оксидом является:
1) оксид железа(III) 2) оксид бария
3) оксид магния 4) оксид фосфора(V)
- A6. В уравнении реакции между гидроксидом калия и оксидом углерода (IV) коэффициент перед формулой образующейся соли равен:
1) 1 2) 2 3) 3 4) 4
- A7. Какое уравнение соответствует реакции обмена?
1) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
2) $\text{CaO} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
3) $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
4) $2\text{Fe(OH)}_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- A8. К хорошо растворимым электролитам относится:
1) хлорид цинка
2) гидроксид алюминия
3) сульфат бария
4) карбонат магния
- A9. Гидрооксид- ионы образуются в процессе электролитической диссоциации:
1) хлорида калия 2) гидроксида железа(III)
3) хлороводорода 4) гидроксида лития
- A10. Сокращенное ионное уравнение $\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{BaCO}_3$ соответствует взаимодействию:
1) оксида бария и угольной кислоты 2) нитрата бария и карбоната натрия
3) гидроксида бария и оксида углерода (IV) 4) фосфата бария и карбоната кальция
- A11. С водой при комнатной температуре **не реагирует**:
1) Na 2) Cl_2 3) Li 4) Au
- A12. Оксид серы (VI) взаимодействует с каждым из двух веществ:
1) вода и соляная кислота 2) кислород и оксид магния
3) оксид кальция и гидроксид натрия 4) вода и медь
- A13. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?
А. Работать с горючими жидкостями необходимо вдали от источников огня
Б. Хлор в лаборатории получают в вытяжном шкафу
1) верно только А 2) верно только Б 3) оба верны 4) оба неверны
- A14. Различить растворы сульфата натрия и хлорида натрия можно с помощью раствора:
1) HCl 2) HNO_3 3) BaCl_2 4) K_2SO_4
- A15. Массовая доля водорода в фосфорной кислоте равна:
1) 3% 2) 5% 3) 32% 4) 65%

В1. В порядке усиления восстановительных свойств расположены химические элементы следующих рядов:

- 1) Li—Be—B 2) Si—Al—Mg 3) Cs—K—Na 4) C—B—Be 5) Ca—Mg—Be

В2. С каждым из веществ, формулы которых H_2 , Br_2 , будут взаимодействовать

- 1) пропан 4) метан
2) этилен 5) этан
3) ацетилен

В3. Выберите схемы превращений, в которых азот является окислителем:

- 1) $2N^{-3} \rightarrow N_2^0$
2) $N^{+5} \rightarrow N^{+4}$
3) $N^{+5} \rightarrow N^{+1}$
4) $N^{-3} \rightarrow N^{+2}$
5) $N^{-3} \rightarrow N^{+1}$

В4. Установите соответствие между веществом и реагентом, с которым оно может вступить в реакцию:

ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) оксид кальция	1) H_2O , HCl
Б) сульфат меди (II)	2) $NaOH$, H_2SO_4
В) алюминий	3) Na_2O , Na_2SO_4
	4) Fe , KOH

Ответ:

А	Б	В