

Итоговая контрольная работа

Вариант 1

- В ряду элементов O – S – Se – Te уменьшаются
 - радиусы атомов
 - металлические свойства
 - неметаллические свойства
 - число электронов на внешнем слое
- Оксиду S(VI) соответствует кислота
 - H₂SO₄
 - H₂S
 - H₂SO₃
 - K₂SO₄
- Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является
 - медь
 - натрий
 - золото
 - вольфрам
- Вещества с молекулярной кристаллической решеткой
 - натрий и кислород
 - водород и хлорид калия
 - вода и кислород
 - графит и углекислый газ
- Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется ____ моль кислоты
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
- Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 7 \bar{e}
 - P₂O₃
 - SO₃
 - Cl₂O₇
 - Al₂O₃
- Ряд Zn(OH)₂, H₂CO₃, NaOH соответственно представляет гидроксиды
 - основный, кислотный, амфотерный
 - основный, амфотерный, кислотный
 - амфотерный, кислотный, основной
 - кислотный, основной, амфотерный
- Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям
 - соединения
 - обмена
 - замещения
 - разложения
- Наиболее энергично реагирует с водой
 - калий
 - литий
 - натрий
 - рубидий
- Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении
Cu(OH)₂ + HCl → равна

1) 4 2) 5 3) 6 4) 8

11. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na^+ ?

В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.

12. И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать

1) KOH 2) H_3PO_4 3) $\text{Be}(\text{OH})_2$ 4) SO_3 5) ZnO 6) Al_2O_3

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

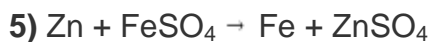
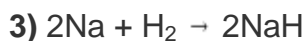
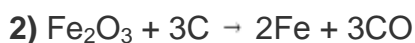
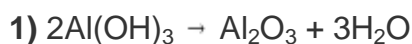
13. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и _____.

14. Восстановительными свойствами обладают

1) Na^0 2) Fe^{3+} 3) Cu^0 4) F^0 5) Ba^{2+}

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

15. Окислительно-восстановительными реакциями являются



Ответ запишите в виде последовательности цифр.

16. Объём водорода (н.у.), образовавшийся при взаимодействии 26 г цинка с раствором серной кислоты, составляет _____ л. В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.

Итоговая контрольная работа

Вариант 2

- В ряду элементов Si → P → S → Cl увеличиваются
 - радиусы атомов
 - металлические свойства
 - неметаллические свойства
 - число энергетических уровней
- Оксиду N(III) соответствует кислота
 - HNO₂
 - HNO₃
 - NH₃
 - NaNO₂
- Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn очень мягкий, режется ножом
 - медь
 - натрий
 - золото
 - вольфрам
- Вещества с металлической кристаллической решёткой
 - кремний и теллур
 - литий и азот
 - галлий и хлор
 - кальций и золото
- При взаимодействии 3 моль цинка с серной кислотой образуется _____ моль водорода
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
- Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 5 \bar{e}
 - P₂O₃
 - SO₃
 - P₂O₅
 - Al₂O₃
- Ряд Be(OH)₂, Ba(OH)₂, H₃PO₄ соответственно представляет гидроксиды
 - основный, амфотерный, кислотный
 - кислотный, основной, амфотерный
 - амфотерный, кислотный, основной
 - амфотерный, основной, кислотный
- Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:
 1. KOH и NaCl 3. CuCl₂ и KOH
 2. MgCl₂ и HNO₃ 4. Al₂(SO₄)₃ и Cu(NO₃)₂
- С разбавленной серной кислотой НЕ взаимодействует
 - ртуть
 - алюминий
 - цинк
 - железо

10. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

$\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ равна

1) 4 2) 5 3) 6 4) 8

11. Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Ca^{2+} ?

В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.

12. И с серной кислотой и с гидроксидом калия будут взаимодействовать

1) NaOH 2) $\text{Al}(\text{OH})_3$ 3) HNO_3 4) FeCl_2 5) BeO 6) $\text{Zn}(\text{OH})_2$

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

13. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия натрия с водой являются водород и _____ натрия.

14. Восстановительными свойствами обладают

1) Na^+ 2) Cu^0 3) Al^0 4) Ca^0 5) Fe^{3+}

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

15. Окислительно-восстановительными реакциями являются

1) $4\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Li}_2\text{O}$

2) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

3) $\text{Mg} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Cu}$

4) $\text{ZnO} + \text{C} \rightarrow \text{Zn} + \text{CO}$

5) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

16. Объём кислорода (н.у.), необходимый для окисления 25,6 г меди, составляет _____ л. В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.

Критерии оценивания

Максимальное число баллов за тест- 22, из них за задания части 1 – 10 (по 1 баллу за задание), части 2 -12 (по 2 балла за задание).Задание 16 оценивается -3 балла.

Перевод баллов в отметки:

Отметки		
«3»	«4»	«5»
Баллы		
7-10	11-20	21-23