

Задание по предмету «Химия» 9б класс

№	Тема	Читать	Проверочная письменная работа
2	Итоговая контрольная работа за курс неполной средней школы		Решить задание

Итоговая контрольная работа 9 класс

1. В ряду элементов O, S, Se, Te уменьшаются

- 1) радиусы атомов 3) неметаллические свойства
2) металлические свойства 4) число электронов на внешнем слое

2. Оксиду S(VI) соответствует кислота

- 1) H_2SO_4 2) H_2S 3) H_2SO_3 4) K_2SO_4

3. Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является

- 1) медь 2) натрий 3) золото 4) вольфрам

4. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой

- 1) натрий и кислород 3) вода и кислород
2) водород и хлорид калия 4) графит и углекислый газ

5. Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется ____ моль кислоты

- 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

6. Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2,8,7

- 1) P_2O_3 2) SO_3 3) Cl_2O_7 4) Al_2O_3

7. Ряд $\text{Zn}(\text{OH})_2$, H_2CO_3 , NaOH соответственно представляет гидроксиды

- 1) основной, кислотный, амфотерный
2) основной, амфотерный, кислотный
3) амфотерный, кислотный, основной
4) кислотный, основной, амфотерный

8. Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям

- 1) соединения 2) обмена 3) замещения 4) разложения

9. Наиболее энергично реагирует с водой

- 1) калий 2) литий 3) натрий 4) рубидий

10. Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

$\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{HCl}$ равна

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

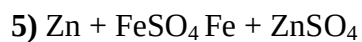
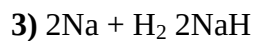
11. Дополните предложение. Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и _____.

12. Восстановительными свойствами обладают

1) Na⁰ 2) Fe³⁺ 3) Cu⁰ 4) F⁰ 5) Ba²⁺

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

13. Окислительно-восстановительными реакциями являются



Ответ запишите в виде последовательности цифр.

14. Объем водорода (н.у.), образовавшийся при взаимодействии 26 г цинка с раствором серной кислоты, составляет _____ л.