**Итоговый тест. ( 11 класс).**

**Вариант 1.**

1. **Число электронных слоев и число d-электронов в атоме германия соответственно равно:**
2. 4 и 10; 2) 4 и 4; 3) 4 и 2; 4) 4 и 0.
3. **Элементу, электронная формула внешнего электронного слоя атома которого …3s23p2, соответствует водородное соединение:**
4. PH3; 2) CH4; 3) SiH4; 4) HI.
5. **В ряду элементов фтор-хлор-бром:**
6. Усиливаются неметаллические свойства;
7. Увеличивается радиус атома;
8. Увеличивается высшая степень окисления;
9. Увеличивается электроотрицательность.
10. **Ковалентной неполярной связью образовано вещество:**
11. NaI; 2) SO2; 3) Al; 4) P4.
12. **Верны ли следующие суждения о строении и свойствах веществ в твердом состоянии?**

А. Вещества с атомными кристаллическими решетками могут быть как простыми, так и сложными веществами.

Б. Для веществ, имеющих ионную кристаллическую решетку, характерны низкие температуры плавления.

1) Верно только А; 3) оба суждения верны;

2) Верно только Б; 4) оба суждения неверны.

1. **Углекислый газ нельзя распознать с помощью:**
2. Горящей лучинки; 3) бромной воды;
3. Баритовой воды; 4) известковой воды.
4. **Массовая доля сахара в растворе, приготовленном из 20г хлорида натрия и 180г воды, равна:**
5. 1%; 2) 11%; 3) 0,11%; 4) 10%.
6. **При нагревании гидроксида железа (III) происходит реакция**:
7. Замещения; 3) соединения;
8. Разложения; 4) обмена.
9. **С наибольшей скоростью с раствором серной кислоты при комнатной температуре взаимодействует порошок:**
10. Магния; 2) железа; 3) цинка; 4) свинца.
11. **Электролитом является:**
12. Вода; 2) метанол; 3) ацетат калия; 4) глицерин.
13. **С образованием газа протекает реакция между растворами:**
14. Ba(OH)2 и HNO3; 3) K2CO3 и Ca(NO3)2;
15. H2SO4 и Na2SiO3; 4) NaOH и NH4Cl.
16. **И по катиону, и по аниону гидролизуется соль:**
17. (NH4)2SO3; 3) (NH4)2SO4;
18. K2S; 4) Ba(NO3)2.
19. **Взаимодействуют друг с другом:**
20. CO и CaO; 2) BaO и CaO; 3) N2O5 и SO2; 4) P2O5 и Na2O.
21. **Не разлагается при нагревании:**

1)Al(OH)3; 2) KOH; 3) Ca(OH)2; 4) Cu(OH)2.

1. **В схеме превращений Cl2🡪X1🡪X2 веществом «X2» является:**
2. CuO; 3) CuCl2;
3. CuCl ; 4) HCl.
4. **К ядовитым солям относится:**
5. CuSO4; 2) NaHCO3; 3)BaSO4; 4) CaCl2.
6. **Даны вещества**: дихромат натрия, концентрированная серная кислота, фторид калия, гидроксид лития. Напишите уравнения четырех возможных реакций между этими веществами.
7. **К 400 мл 10%-й соляной кислоты (плотностью 1,05 г/мл) добавили 8,4 г карбоната магния. Какова массовая доля соли в полученном растворе?**
8. **Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции, схема которой:**

NaNO2 +NH4Cl-🡪NaCl + N2 +………. .