**Итоговая контрольная работа по неорганической химии**

1. Приведите пример физического явления.
2. Дайте характеристику планетарной теории строения атома.
3. Охарактеризуйте и приведите примеры веществ с ионной химической связью.
4. Электронное строение элементов: фтор, цирконий.
5. Закончить уравнения реакции и определить тип реакции: гидроксид калия + сульфат меди, нитрат серебра + железо (3).
6. Выполнить гидролиз солей: иодид марганца, карбонат натрия.
7. ОВР: MnCO3 + KClO3 → MnO2 + KCl + CO2

AsCl3+Zn+H2SO4→AsH3+ZnSO4+HCl.

1. Реакции ионного обмена: нитрат свинца + фторид натрия
2. Определите массу соли которая образуется при взаимодействии 236 л азотной кислоты с оксидом алюминия.
3. Какое количество вещества гидроксиды натрия вступает в реакцию с 256 г 22% раствора сульфата магния.

Ответы присылать на почту [chalovamasha@yandex.ru](mailto:chalovamasha@yandex.ru)