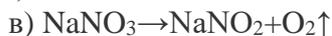
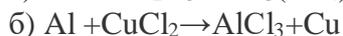


**Демонстрация контрольной работы для проведения промежуточной аттестации
в 8 классах по химии.**

1) Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций, определите типы реакций:
(6 баллов)



2) Распределите вещества по классам неорганических соединений: оксиды, кислоты, основания; соли, дайте им названия: (5 баллов)

H_2CO_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, H_2SiO_3 , Al_2O_3 , H_2SO_3 , SO_2 , NaCl , $\text{Al}(\text{OH})_3$, K_2SO_4

3) (5 баллов)

Какая масса сульфата бария образуется при сливании раствора серной кислоты с 200 г 17% - го раствора гидроксида бария?

4) Составьте формулы веществ: (4 балла)

оксид серы (VI), фосфорная кислота, гидроксид бария, сульфит калия

Критерии оценивания:

«5» - 20 балла

«4» - 15 - 19 балл

«3» - 10 - 14 баллов

«2» - менее 10 баллов