

Проверочная работа: Типы химических реакций. Вариант 2.

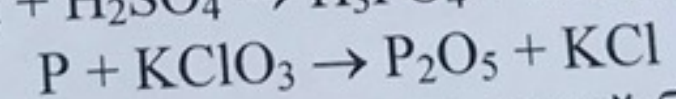
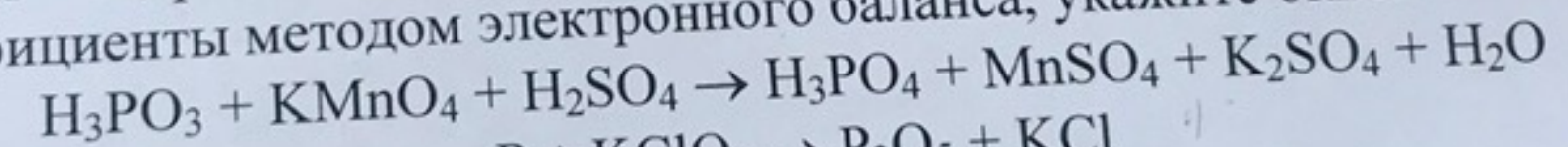
1. Составьте уравнения реакций, укажите тип реакций по каждому признаку:

- А) кальций + кислород →
- Б) оксид алюминия + серная кислота →
- В) магний + соляная кислота →
- Г) гидроксид меди (II) →

2. Составьте уравнения реакций, полные и сокращенные уравнения:

- 1) оксид магния + фосфорная кислота →
- 2) фосфат калия + гидроксид лития →

3. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель:



4. Осуществите превращения, для ОВР составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена – ионные уравнения:

