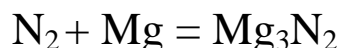
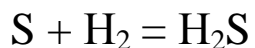
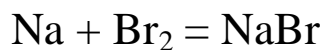
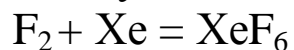


8 класс.

## Окислительно-восстановительные реакции.

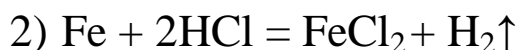
1. В следующих схемах реакций укажите степени окисления каждого элемента и расставьте коэффициенты, используя метод электронного баланса:



2. Поставьте степени окисления каждого элемента и расставьте коэффициенты, используя метод электронного баланса в следующих схемах:



3. Чем, окислителем или восстановителем, являются атомы и ионы водорода в реакциях, иллюстрируемых уравнениями:



4. Напишите уравнения реакций:

а) растворения магния в растворе разбавленной серной кислоты;

б) взаимодействия раствора бромида натрия с хлором. Какой элемент окисляется и какой восстанавливается?

5. Допишите уравнения реакций окисления–восстановления:

