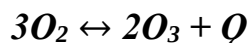


Задача № 1

Как изменится равновесие в обратимой реакции



- А) при увеличении давления;
Б) при уменьшении температуры.

Задача № 2

Изменением каких параметров можно добиться смещения равновесия в системе

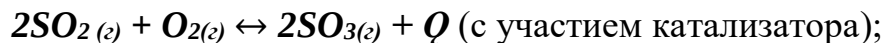


в сторону образования бромоводорода?

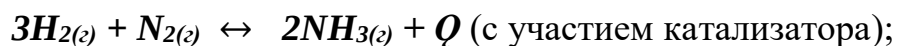
Задание № 3

Дайте характеристику следующим химическим реакциям:

- А) синтез оксида серы (VI) из оксида серы (IV) и кислорода:



- Б) синтез аммиака из азота и водорода:



1. По типу химической реакции: разложение, соединение, замещение, обмена.
2. По фазовому состоянию реагирующих веществ: гомогенные или гетерогенные.
3. По тепловому эффекту: экзотермические или эндотермические.
4. По возможности протекания процесса в двух взаимнопротивоположных направлениях: обратимые или необратимые.
5. По использованию катализатора: каталитические или некаталитические.
6. По изменению степеней окисления: окислительно-восстановительные (тогда надо указать степени окисления химических элементов) или не являются окислительно-восстановительными.