

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017-2018-2019 г. - задание №24

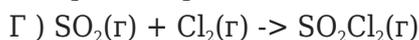
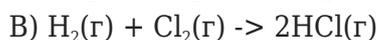
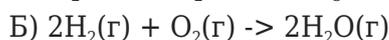
Установите соответствие между уравнением химической реакции

и направлением смещения химического равновесия при увеличении давления

в системе: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите

соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ



НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

1) смещается в сторону прямой реакции

2) смещается в сторону обратной реакции

3) не происходит смещения равновесия

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Решение:

При увеличении давления в системе химическое равновесие смещается в сторону, где количество вещества меньше

При равных мольных отношениях равновесие при увеличении давления не смещается ($H_2(г) + Cl_2(г) \rightarrow 2HCl(г)$)

Ответ: 1131

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №24

К 240 г раствора с массовой долей соли 10% добавили 160 мл воды. Определите массовую долю соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)

Для начала найдем массу соли: $240 * 0.1 = 24\text{г}$

Масса раствора : $240+160= 400\text{ г}$

Массовая доля соли : $24/400 * 100\% = 6\%$
