

Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при уменьшении температуры.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $3\text{O}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{O}_3(\text{г}) - Q$;
Б) $\text{PCl}_3(\text{г}) + \text{Cl}_2(\text{г}) \rightleftharpoons \text{PCl}_5(\text{г}) + Q$;
В) $\text{Fe}^{3+}(\text{р-р}) + \text{H}_2\text{O}(\text{ж}) \rightleftharpoons \text{FeOH}^{2+}(\text{р-р}) + \text{H}^+ - Q$;
Г) $\text{CH}_4(\text{г}) \rightleftharpoons \text{C}(\text{тв.}) + 2\text{H}_2(\text{г}) - Q$.

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ
ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ

- 1) смещается в направлении прямой реакции;
- 2) смещается в направлении обратной реакции;
- 3) практически не смещается.

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г