Для равновесной системы

$$2SO_2 \ (\text{r.}) + O_2 \ (\text{r.}) \Longleftrightarrow 2SO_3 \ (\text{r.}) + Q$$

верными являются утверждения:

- а) при повышении температуры увеличивается скорость прямой и обратной реакций;
- б) понижение давления приводит к смещению равновесия в сторону исходных веществ;
- в) при понижении температуры равновесие смещается в сторону продукта реакции;
- г) добавление кислорода способствует распаду продукта реакции.