Смещение химического равновесия

1. В соответствии с принципом Ле-Шателье, обоснуйте, в каком направлении сместится равновесии реакция при увеличении концентрации второго из продуктов:

$$2H\_{2}O\_{2(ж)}\leftrightarrow 2H\_{2}O\_{(ж)}+O\_{2(г)} $$

1. В соответствии с принципом Ле-Шателье, обоснуйте, в каком направлении сместится равновесие реакции при понижении давления

 $C\_{(тв)}+H\_{2}O\_{(г)}\leftrightarrow CO\_{(г)}+H\_{2(г)}$

1. Константа химического равновесия

Напишите выражение константы равновесия реакции:

$N\_{2(г)}+O\_{2(г)}\leftrightarrow 2NO\_{(г)}$ $∆H^{0}=180,6 кДж$