**6.2.**

*В каком направлении сместится равновесие реакции при повышении давления:* 18 – H2(Г) + S(ТВ) ⇔ H2S(Г)

**6.3.**

*б) Как изменится величина Кравн. реакции при понижении температуры:*

18 – 2H2(Г) + O2(Г) ⇔ 2H2O(Г)

**9.1**

****

Фосфата натрия

**9.6.1**



Сульфатом меди (II) и сероводородной кислотой

**9.6.2**



