1. 在恒温恒压下,体积为V的容器中装有0.3molN2,0.1molO2,0.2molH2,H2气的分体积是( )。

A. V B.V/3 C.V/2 D. V/4

@

C

@

2. 20 g水处在100℃ 、标准压力下，若有18 g气化为100℃ 、标准压力下的水蒸气，此时Gibbs自由能变为（ ）

A. Δ*G* = 0                             B. Δ*G* < 0 C. Δ*G* > 0                        D. 无法判断

@

C

@

3. 一定温度下，反应2SO2 (g) +O2 (g) = 2SO3 (g)达到平衡时，保持体积不变，加入惰性气体He，使总压力增加一倍，则( )。

A. 平衡向左移动 B. 平向右移动 C. 平衡不移动 D. Kp增大一倍

@

C

@

4. 某反应物A的反应级数为零,表示反应速度( )。

A. 与CA成正比. B. 与CA成反比.

C. 与CA无关. D. 不能确定.

@

C

@

5. 对于一个化学反应下列哪种情况速度越大（ ）。

A.  愈负 B. >0 C. 活化能越小 D. 加催化剂

@

C

@