2022吉林高二上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

已知：$P_4(s)+6Cl_2(g)=4PCl_3(g)\quad \Delta H=a\ kJ\cdot mol^{-1}$

$P_4(s)+10Cl_2(g)=4PCl_5(g)\quad \Delta H=b\ kJ\cdot mol^{-1}$

P_4具有正四面体结构,PCl_5中P—Cl键的键能为c $kJ\cdot mol^{-1}$,PCl_3中P—Cl键的键能为1.2c $kJ\cdot mol^{-1}$,列叙述正确的是（　）

A．P—P键的键能大于P—Cl键的键能

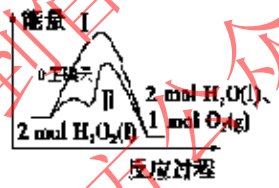
B．可求$Cl_2(g)+PCl_3(g)=PCl_5(s)$的反应热$\Delta H$

C．Cl—Cl键的键能$\frac{ba5.6c}{4}$ $kJ\cdot mol^{-1}$

D．P—P键的键能为$\frac{5a3b12c}{8}$ $kJ\cdot mol^{-1}$

2.

已知$2H_2O_2(l)=2H_2O(l)+O_2(g)$反应过程中的能量变化曲线如图所示，下列说法不正确的是(　　)



A．途径II与途径I相比，可能是加入了二氧化锰

B．2 mol $H_2O_2(l)$的能量高于2 mol $H_2O(l)$的能量

C．其他条件相同，产生相同量氧气时放出的热量，途径I大于途径II

D．其他条件相同，产生相同量氧气所需时间，途径I大于途径II

3.

铁片与稀硫酸反应制取氢气时，下列措施不能使氢气生成速率加大的是(　　)

A．对该反应体系加热　　B．不用稀硫酸，改用98%的浓硫酸

C．向H_2SO_4中通入HCl气体　D．不用铁片，改用铁粉

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com
官方公众号：物料家族