

2021-2022年高二上学期10月阶段性考试化学题免费试卷（浙江省诸暨中学）

1. 选择题

在一定条件下，对于 $A_2(g) + 3B_2(g) \rightleftharpoons 2AB_3(g)$ 反应来说，以下化学反应速率的表示中，化学反应速率最快的是

- A. $v(A_2) = 0.8 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ B. $v(A_2) = 30 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
C. $v(AB_3) = 1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ D. $v(B_2) = 1.2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$

2. 选择题

把A、B、C、D四块金属泡在稀 H_2SO_4 中，用导线两两相连可以组成各种原电池。若A、B相连A为负极；C、D相连D上有气泡逸出；A、C相连A上发生氧化反应；B、D相连，B是电子流入的一极。则四种金属的活泼性顺序由大到小排列为

- A. $A > B > C > D$ B. $A > C > B > D$ C. $A > C > D > B$ D. $B > D > C > A$

3. 选择题

以下说法中正确的是

- A. $\Delta H < 0$ 的反应均能自发进行
B. $\Delta S < 0$ 的反应均不能自发进行
C. 碳酸氢铵固体加热分解是一个熵减小的过程
D. 冰在室温下自动融化成水，是熵增加的结果

4. 选择题

下列说法错误的是

- A. 需要加热方能发生的反应不一定是吸热反应
B. 放热的反应在常温下一定很容易发生
C. 反应是放热还是吸热必须看反应物和生成物所具有的总能量的相对大小
D. 吸热反应在一定的条件下也能发生

5. 选择题

对于任何一个化学平衡体系，采取以下措施，一定会使平衡发生移动的是（ ）

- A. 加入一种反应物 B. 增大体系的压强 C. 升高温度 D. 使用催化剂

6. 选择题

在一定温度下的定容密闭容器中发生反应 $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2HI(g)$ ，下列能说明反应已经达到平衡状态的是

- A. 混合气体的平均摩尔质量不再变化 B. 混合气体的密度不再变化
C. $v_{\text{正}}(H_2) = v_{\text{逆}}(HI)$ D. 混合气体的颜色不再变化

7. 选择题

在 25°C 时，密闭容器中X、Y、Z三种气体的初始浓度和平衡浓度如下表：

物质	X	Y	Z
----	---	---	---

初始浓度/ $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$	10.1	0.2	0
--	------	-----	---