

2022河南高二上学期人教版高中化学月考试卷

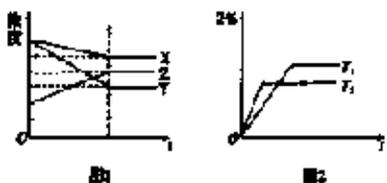
1. \_\_\_\_\_

以下对影响反应方向因素的判断不正确的是 ( )

- A. 有时焓变对反应的方向起决定性作用
- B. 有时熵变对反应的方向起决定性作用
- C. 焓变和熵变是判断反应方向的两个主要因素
- D. 任何情况下, 温度都不可能反应的方向起决定性作用

2. \_\_\_\_\_

符合图1、图2的反应是 ( )



- A.  $X+3Y \rightleftharpoons 2Z \quad \Delta H > 0$
- B.  $X+3Y \rightleftharpoons 2Z \quad \Delta H < 0$
- C.  $X+2Y \rightleftharpoons 3Z \quad \Delta H < 0$
- D.  $5X+3Y \rightleftharpoons 4Z \quad \Delta H < 0$

3. \_\_\_\_\_

在一定温度下的定容容器中, 当下列哪些物理量不再发生变化时, 表明反应  $A(g)+2B(g) \rightleftharpoons C(g)+D(g)$  已达到平衡状态的是 ( )

- ①混合气体的压强
- ②混合气体的密度
- ③B的物质的量浓度
- ④混合气体的总物质的量
- ⑤混合气体的平均相对分子质量
- ⑥v(C)与v(D)的比值
- ⑦混合气体的总质量
- ⑧混合气体的总体积
- ⑨C、D的分子数之比为1:1

- A. ①②③④⑤⑥⑦⑧
- B. ①③④⑤⑧⑨
- C. ①②③④⑤⑦
- D. ①③④⑤

4. \_\_\_\_\_

一定条件下, 向一带活塞的密闭容器中充入2molSO<sub>2</sub>和1molO<sub>2</sub>, 发生下列反应:  $2SO_2(g)+O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$  达到平衡后改变下述条件, SO<sub>3</sub>(g)平衡浓度不改变的是