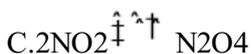
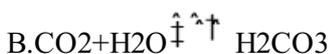


2022版必修第二册-专题6 第一单元 第2课时 化学反应的限度 化学平衡状态 (高中化学苏教)

1. 选择题

下列不属于可逆反应的是()



2. 选择题

下列对可逆反应的认识正确的是()



B. 既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的反应叫可逆反应

C. 在同一条件下, 既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的反应叫可逆反应



3. 选择题

下列关于化学反应限度的叙述错误的是()

A. 任何可逆反应都有一定的限度

B. 化学反应的限度是不可改变的

C. 化学反应的限度与时间长短无关

D. 化学反应达到反应限度时, 正逆反应速率相等

4. 选择题

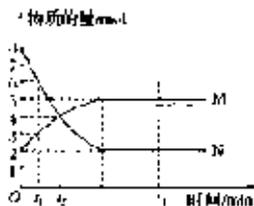
在密闭容器中进行反应  $X + 3Y \rightleftharpoons 2Z$ , 已知反应中 X、Y、Z 的起始浓度分别为 0.1 mol/L、0.4 mol/L、0.2 mol/L, 在一定条件下, 当反应达到化学平衡时, 各物质的浓度可能是

A. X 为 0.2 mol/L B. Y 为 0.45 mol/L

C. Z 为 0.5 mol/L D. Y 为 0.1 mol/L

5. 填空题

一定温度下, 在容积为 2L 的密闭容器中进行反应:  $aN(g) \rightleftharpoons bM(g)$ , M、N 的物质的量随时间的变化曲线如下图所示:



(1) 此反应的化学方程式中, 已知计量系数比为最简整数比, 则  $b =$  \_\_\_\_\_。

(2) 若  $t_2 - t_1 = 10 \text{ min}$ , 则从  $t_1$  到  $t_2$  时刻, 以 M 的浓度变化表示该反应的平均反应速率, 计算出来的结果为 \_\_\_\_\_ mol/(L·min)。

(3)  $t_1$ 、 $t_2$ 、 $t_3$  三个时刻中, \_\_\_\_\_ 时刻达到反应的最大限度。