

## 2022黑龙江高二下学期人教版高中化学开学考试

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

对于可逆反应  $A(g)+2B(g)\rightleftharpoons 2C(g)$   $\Delta H < 0$ ，达到平衡时，要使正反应速率增大，且A的转化率增大，以下采取的措施可行的是（ ）

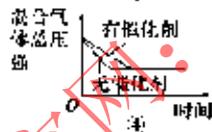
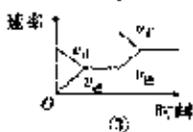
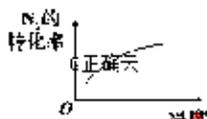
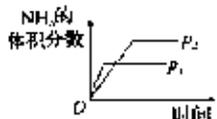
- A. 升高温度    B. 增大A的浓度    C. 减小C的浓度    D. 增大压强

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

下列不能用勒夏特列原理解释的事实是（ ）

- A. 棕红色的 $NO_2$ 加压后颜色先变深后变浅  
 B. 氢气、碘蒸气、碘化氢气体组成的平衡体系加压后颜色变深  
 C. 黄绿色的氯水光照后颜色变浅

D. 合成氨工业使用高压以提高氨的产量



3. [详细](#)  
[信息](#)

对于可逆反应  $N_2(g)+3H_2(g)\rightleftharpoons 2NH_3(g)$   $\Delta H < 0$ ，下列各项对示意图的解释与图象相符的是（ ）

- A. ①压强对反应的影响( $p_2 > p_1$ )  
 B. ②温度对反应的影响  
 C. ③平衡体系增加 $N_2$ 对反应的影响  
 D. ④催化剂对反应的影响

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

$N_2O_5$ 是一种新型硝化剂。在一定温度下可发生以下反应：

$2N_2O_5(g) \rightleftharpoons 4NO_2(g)+O_2(g)$   $\Delta H > 0$ ， $T_1$ 温度下的部分实验数据见下表

时间/s	0	500	1 000	1 500
$c(N_2O_5)/mol \cdot L^{-1}$	5.00	3.52	2.50	2.50

下列说法中不正确的是（ ）