

高一化学上册课时练习试卷完整版

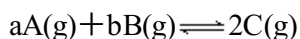
1. 选择题

用锌片与 $1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 稀盐酸反应制取氢气时，下列措施不能使氢气生成速率增大的是

- A. 对该反应体系加热
- B. 加入少量 NaCl 溶液
- C. 不用锌片，改用锌粉
- D. 加入少量 $1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 硫酸

2. 选择题

已知某反应的各物质浓度数据如下：



起始浓度($\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$) 3.0 1.0 0

2 s末浓度($\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$) 1.8 0.6 0.8

据此可推算出上述反应化学方程式中，各物质的化学计量数之比是()

- A. 9 : 3 : 4
- B. 3 : 1 : 2
- C. 2 : 1 : 3
- D. 3 : 2 : 1

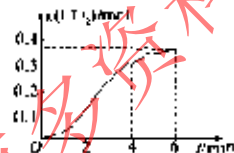
3. 选择题

为了探究温度对化学反应速率的影响，下列实验方案可行的是

- A.  40 °C的水 FeCl_3 溶液 + 5%的 H_2O_2
- B.  40 °C的水 FeCl_3 溶液 + 5%的 H_2O_2
- C.  40 °C的水 5%的 H_2O_2
- D.  40 °C的水 FeCl_3 溶液 + 5%的 H_2O_2

4. 选择题

CaCO_3 与稀盐酸反应(放热反应)生成 CO_2 的量与反应时间的关系如右图所示。下列结论不正确的是()



- A. 反应开始4 min内温度对反应速率的影响比浓度大
- B. 一段时间后，反应速率减小的原因是 $c(\text{H}^+)$ 减小
- C. 反应在2~4 min内平均反应速率最大
- D. 反应在2~4 min内生成 CO_2 的平均反应速率为 $v(\text{CO}_2) = 0.06\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$

5. 选择题

在2L密闭容器中，在一定条件下发生 $\text{A} + 3\text{B} \rightleftharpoons 2\text{C}$ ，在10秒内反应物A的浓度由 1 mol/L 降到 0.6 mol/L ，则 $v(\text{C})$ 为()

- A. $0.04\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$
- B. $0.08\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$
- C. $0.4\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$
- D. $0.8\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$

6. 选择题

反应 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ 经一段时间后， SO_3 的浓度增加了 $0.4\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，在这段时间内用 O_2 表示的反应速率为 $0.04\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$ ，则这段时间为()