

2022安徽高二上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

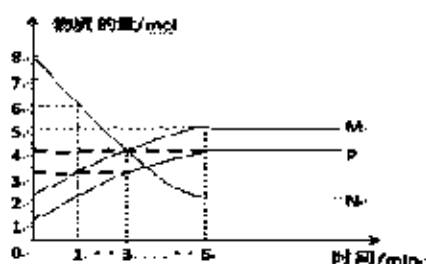
某金属能跟稀盐酸作用放出氢气，该金属与锌组成原电池时，锌为负极，此金属可能是（ ）

- A. Mg B. Fe C. Al D. Cu

2.

按要求回答问题：

一定温度下，在容积为2 L的密闭容器中进行反应： $a\text{N}(\text{g}) \rightleftharpoons b\text{M}(\text{g}) + c\text{P}(\text{g})$ ，M、N、P的物质的量随时间变化的曲线如图所示：



①反应化学方程式中各物质的系数比为 $a:b:c=$ _____。

②1 min到3 min这段时刻，以M的浓度变化表示的平均反应速率为：_____。

③下列叙述中能说明上述反应达到平衡状态的是_____。

- A. 反应中当M与N的物质的量相等时
B. P的质量不随时间变化而变化
C. 混合气体的总物质的量不随时间变化而变化
D. 单位时间内每消耗 $a \text{ mol N}$ ，同时消耗 $b \text{ mol M}$
E. 混合气体的压强不随时间的变化而变化
F. M的物质的量浓度保持不变

3.

下列关于电池的说法不正确的是（ ）

- A. 锌锰干电池是一种一次性电池，电池使用过程中，锌会逐渐溶解
B. 充电电池能实现化学能与电能间的相互转化，锂电池就是一种充电电池
C. 燃料电池具有高效、环境友好的特点。以 H_2 为燃料时， H_2 在正极发生反应