

2022高三上学期人教版(2022)高中化学高考模拟

1. _____

下列叙述中不正确的是

A. 常温时, 某溶液中由水电离出来的 $c(\text{H}^+)$ 和 $c(\text{OH}^-)$ 的乘积为 1×10^{-24} , 该溶液中一定可以大量存

在 K^+ 、 Na^+ 、 AlO_2^- 、 SO_4^{2-}

B. 1 mol Na_2O 和 Na_2O_2 混合物中含有的阴、阳离子总数是 $3N_A$

C. 在中和滴定实验中, 既可用标准溶液滴定待测液, 也可用待测液滴定标准溶液

D. 某一反应体系中的物质

有: HCl 、 SnCl_2 、 H_2SnCl_6 、 As 、 H_3AsO_3 、 H_2O 。已知 As 是产物之一, 则该反应配平后 H_2O 的化学计量数为6

2. _____

当 O_2 、 SO_2 、 SO_3 的质量比为2:4:5时, 它们的物质的量之比为()

A. 2:4:5 B. 1:2:3 C. 1:1:1 D. 2:2:3

3. _____

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。如果 a g某气体中含有的分子数为 b , 则 c g该气体在标准状况下的体积是()

A. $\frac{22.4bc}{aN_A} \text{ L}$ B. $\frac{22.4ab}{cN_A} \text{ L}$ C. $\frac{22.4ac}{bN_A} \text{ L}$ D. $\frac{22.4b}{acN_A} \text{ L}$

4. _____

$5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 盐酸10 mL稀释到200 mL, 再取出5 mL, 这5 mL溶液的物质的量浓度是()

A. $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ B. $0.25 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ C. $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ D. $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

5. _____

在两个容积相同的容器中, 一个盛有 HCl 气体, 另一个盛有 H_2 和 Cl_2 的混合气体。在同温同压下, 两容器内的气体一定具有相同的()