高一化学选择题及答案每日一练（6）

下列说法正确的是（　　）

A.在标准状况下，1 mol 水的体积是 22.4 L

B.1 mol H_2 所占的体积一定是 22.4L

C.常温常压下，22.4 LSO_2 含分子的个数为 6.02×10^{23}

D.在标准状况下，总质量为 28 g 的 N_2 和 CO 的混合气体，其体积约为 22.4 L

解 析 A．水在标准状况下不是气体，故 A 错误；

B．没有说是否是标准状况，体积不能确定，故 B 错误；

C．常温常压不等同于标准状况，故 C 错误；

D．两种气体摩尔质量相等，气体总物质的量为 1 mol，标准状况下体积约为 22.4 L，故 D 正确；故选 D。

或 加入QQ群 (<---点击直接加入)加入 2016 级新高一家长 QQ 互动群： **148082199**，**验证信息：深圳智康 1 对 1 官网，获取更多高中相关资料**



专注于深圳高一辅导的深圳智康 1 对 1，特推出针对**高一化学数学十一短期冲刺课程》》点击查看**，

详情可咨询：4000-121-121。