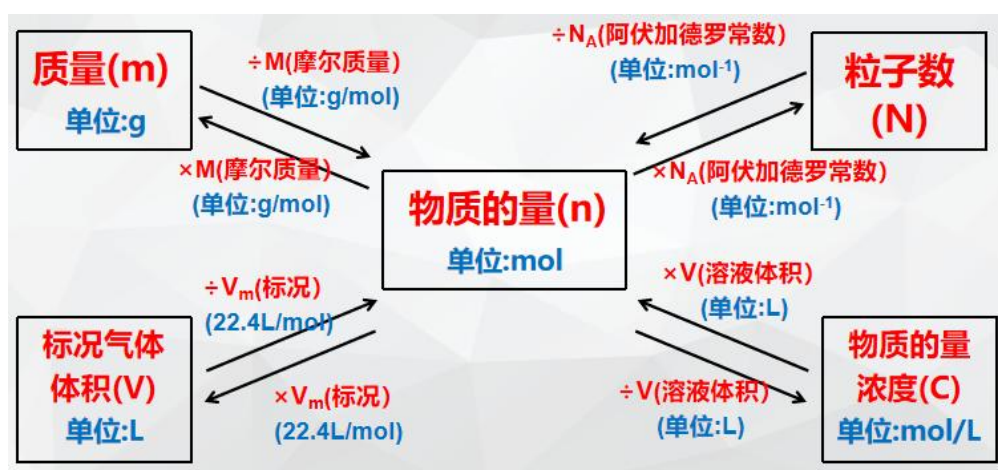
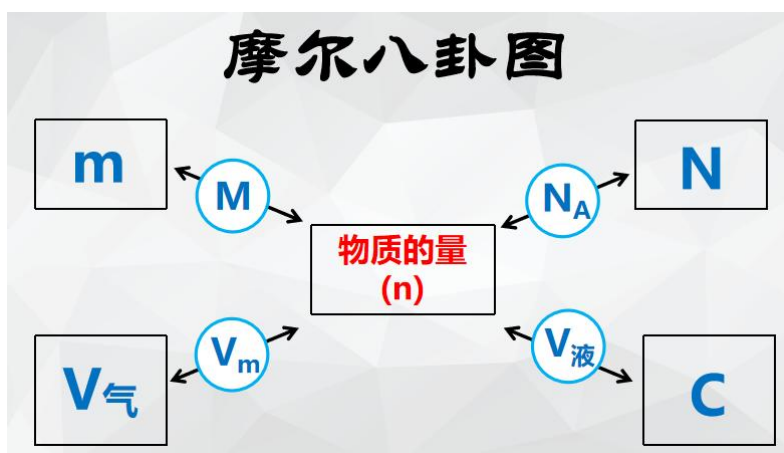
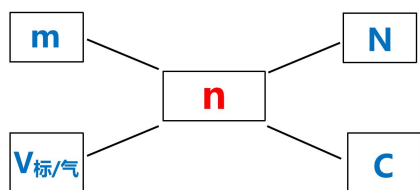


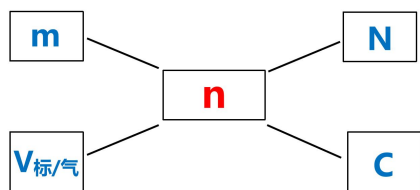
【一化基础大合集】【物质的量】【考点精华】5 物质的量计算之摩尔八卦图（基础+重要）



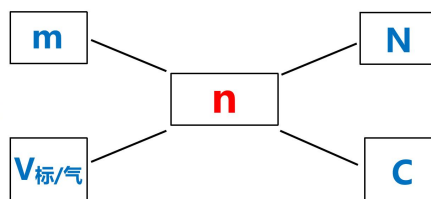
$a \text{ g H}_2\text{SO}_4$ 中含有 b 个氧原子，则阿伏加德罗常数可以表示为_____



已知 1.505×10^{23} 个 X 气体分子的质量为 8 g ，则 X 气体的摩尔质量是_____



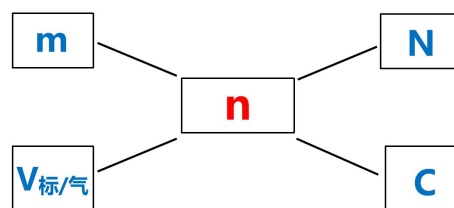
如果 $a\text{ g}$ 某气体中含有该气体的分子数为 b , 则 $c\text{ g}$ 该气体在标准状况下的体积是(N_A 为阿伏加德罗常数的值) ()



某气体分子由三原子构成, 其摩尔质量为 $M\text{ g/mol}$,

该气体质量为 $m\text{ g}$, 阿伏加德罗常数为 N_A , 则:

- (1)该气体的物质的量为_____mol;
- (2)该气体在标准状况下的体积为_____L;
- (3)该气体在标准状况下的密度为_____g/L;
- (4)该气体所含原子总数为_____个;
- (5)该气体的一个分子的质量为_____g。



摩尔八卦图

