//数値の問題の作成

//水色の蛍光ペンの文字飾りを施した部分を空欄とし，当該箇所の内容を正答とする。

//許容範囲は，：の後に記述する

//正答を2つ以上設定する場合は，｜で区切って要素を並べる。

//100％以外の配点を指定する際は，正答の前に%割合%のように記述する

問題１

25.0℃，1.00atmで22.4gのN2と6.40gのO2からなる混合気体が占める体積はいくらか。小数点第１位まで求めなさい。ただし，アボガドロの法則が成り立つものとする。気体定数は0.0821L･atm/(K･mol)，Nの原子量は14.0，Oの原子量は16.0とする。

24.5:0｜%50%24.5:0.1