

كيمياء تمارين 07	المول : وحدة كمية المادة	الجدع المشترك
------------------	--------------------------	---------------

التمرين 05

1. أحسب حجم 0,2mol من غاز ثنائي الأوكسجين في الشروط النظامية للحرارة والضغط.
2. أحسب حجم 2,5g من غاز ثنائي الأوكسجين في الشروط النظامية للحرارة والضغط.
3. أحسب كمية مادة الحجم 2.0L من ثنائي الأوكسجين.
4. أحسب كتلة الحجم 20,0L من ثنائي الأوكسجين.

معطيات : $M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}$

في الشروط النظامية للحرارة والضغط : الحجم المولي للغازات $V_m=22,4 \text{ mol.l}^{-1}$.