

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

التمرين 10

1. احسب كمية المادة الموجودة في 10cm^3 من غاز ثنائي الأوكسجين عند درجة الحرارة 20°C وتحت ضغط يساوي 10^5Pa . نعطى : $V_m=24,0\text{ L}\cdot\text{mol}^{-1}$.
2. أحسب الحجم الذي يحتله $0,33\text{mol}$ من غاز ثنائي الهيدروجين عند درجة الحرارة 0°C وتحت الضغط 10^5Pa . نعطى : $V_m=22,4\text{ L}\cdot\text{mol}^{-1}$.