

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

### التمرين 10

www.pc-lycee.com

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

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com