

الأولى بكالوريا	الكتلة،الحجم،الضغط و كمية المادة	كيمياء تمارين 02
-----------------	----------------------------------	------------------

التمرين 09

www.pc-lycee.com

لدينا عينة حجمها $V = 416,0 \text{ L}$ من غاز ثنائي الآزوت في 1000°C وتحت الضغط $1,013.10^5 \text{ Pa}$.

1- أحسب كمية مادة ثنائي الآزوت في هذه العينة.

2- أحسب كتلة العينة.

معطيات : الحجم المولي للغازات عند 1000°C وتحت الضغط $1,013.10^5 \text{ Pa}$: $V_m = 104,0 \text{ L.mol}^{-1}$.

$M(\text{N}) = 14 \text{ g.mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi