

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

التمرين 10

www.pc-lycee.com

نعتبر إناء سعته 485cm^3 مملوءا بغاز الميثان $\text{CH}_4(\text{g})$ عند 313 K وتحت الضغط $954,2 \cdot 10^2\text{ Pa}$.

1- أحسب كمية مادة الميثان في هذا الإناء.

2- أحسب كتلة الميثان المقابلة.

نعطي : ثابتة الغازات الكاملة : $R=8,314\text{ Pa.m}^3.\text{K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$. $M(\text{C})=12\text{ g.mol}^{-1}$. $M(\text{H})=1\text{g.mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com