

تمارين مقترحة

1AS U07 - Exercice 001

المحتوى المعرفى : من المجهرى إلى العيانى .

تاريخ آخر تحديث : 2014/09/01

نص التمرين : (**)

- الميثان هو غاز صيغته الجزيئية المجملة CH_4 .
- 1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية لغاز الميثان .
 - 2- أحسب كمية المادة في 3.2 g من غاز الميثان .
 - 3- أحسب كمية المادة في 2.24 L من غاز الميثان في الشرطين النظاميين .
 - 4- أحسب كمية المادة في $3.01 \cdot 10^{22}$ جزئ في غاز الميثان .
 - 5- ما هو حجم 6.4 g من غاز الميثان في الشرطين النظاميين .
 - 6- أحسب كتلة جزئ واحد من غاز الميثان .

أجوبة مختصرة :

$$V = 8.96 \text{ g (5 ، } n = 0.05 \text{ mol (4 ، } n = 0.1 \text{ mol (3 ، } n = 0.2 \text{ mol (2 ، } M = 16 \text{ g/mol (1} \\ \text{ ، } m = 2.66 \cdot 10^{-23} \text{ f (6}$$

www.sites.google.com/site/faresfergani