



Unit 2 مفهوم المول والحسابات الكيميائية	الحسابات الكيميائية	ورقة عمل 12
اسم الطالب: .....		التاريخ:

1	ما كتلة كربونات الكالسيوم $\text{CaCO}_3$ الموجودة في عينة (0.25 مول) من كربونات الكالسيوم إذا علمت أن الكتلة المولية لكربونات الكالسيوم هي (100 g/mol)؟
A	0.25 g
B	2.5 g
C	25 g
D	250 g

2	احسب عدد الذرات الموجودة في (7 مول) من الحديد Fe؟ (علماً بأن عدد أفوجادرو = $6.02 \times 10^{23}$ )
A	$4.2 \times 10^{24}$
B	$7 \times 10^{24}$
C	$6.02 \times 10^{23}$
D	$14.2 \times 10^{24}$

3	احسب حجم (2.5 مول) من غاز الميثان $\text{CH}_4$ عند الظروف القياسية STP؟ إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L
A	2.5 mol
B	15 mol
C	22.4 mol
D	56 mol

4- احسب عدد الذرات الموجودة في (3.4 مول) من البوتاسيوم K؟

(علماً بأن عدد أفوجادرو =  $6.02 \times 10^{23}$ )

5- احسب حجم (1.5 مول) من غاز الفلور  $F_2$  عند الظروف القياسية STP؟

إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L

6- احسب عدد المولات لعينة من هيدروكسيد الصوديوم NaOH كتلتها 9 g

إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم = 40 g/mol؟

7- احسب عدد المولات لعينة من غاز الإيثان في 5L من الغاز عند الظروف القياسية؟

إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L