



Unit 2 مفهوم المول والحسابات الكيميائية	كتلة الذرات و المركبات الكيميائية	ورقة عمل 9
اسم الطالب:		التاريخ:

1- اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- (بالاستعانة بالجدول الدوري) ما قيمة الكتلة الجزيئية النسبية لجزيء الميثان C_2H_6 ؟

1 amu	A
12 amu	B
20 amu	C
30 amu	D

2- (بالاستعانة بالجدول الدوري) ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لمركب كلوريد الصوديوم HNO_3 ؟

23 amu	A
35.5 amu	B
40 amu	C
63 amu	D

3- على ماذا يدل الرمز (s) في المعادلة الآتية؟ $2 Na(s) + Cl_2(g) \rightarrow 2NaCl(s)$

المادة غازية	A
تفاعل يحتاج الى حرارة	B
المادة صلبة	C
المادة سائلة	D

4- على ماذا يدل الرمز (Δ) في المعادلة الآتية؟ $2 Mg(s) + O_2(g) \xrightarrow{\Delta} 2MgO(s)$

المادة غازية	A
تفاعل يحتاج الى حرارة	B
المادة صلبة	C
المادة سائلة	D



2- اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الأيونية الناتجة من ارتباط الأيونات الآتية:



3- ما الصيغة الكيميائية لأكسيد الليثيوم؟

4- ما عدد البروتونات والنيوترونات والالكترونات في ذرة الـ F-19