معهد الشيخ خليفة بن سلمان للتكنولوجيا
Sh.Khalifa Bin Salman Institute Of Technology

اسم الطالب :	الشعبة:

اسم الدرس: **حسابات المعادلات الكيميائية 4**

تقويم الهدف الثاني

س 1/ اختر الإجابة الصحيحة المناسبة :

(4.9 gram – 3.0 gram)

-1	ما كتلة كلوريد الصوديوم NaCl الناتجة عن تفاعل 3gram من غاز الكلور Cl_2 بشدة مع الصوديوم Na علما بأن الكتلة المولية لكلوريد الصوديوم NaCl 58.5g/mol والكتلة المولية لـ Cl_2 = 71 g/mol المعادلة موزونة $2Na + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl$	$Cl_2 \longrightarrow 2NaCl$ 3g ⇒ X g 71 g ⇒ 117g X =
-2	ما كتلة غاز الكلور Cl_2 اللازمة للتفاعل مع 5gram من أكسيد التيتانيوم TiO_2 علما بأن الكتلة المولية للكلور Cl 35.5g/mol و الكتلة المولية لـ TiO_2 236 gram\mol المعادلة موزونة $TiO_2 + C + 2Cl_2 \longrightarrow TiCl_4 + CO_2$	$TiO_2 + 2Cl_2$ 5 g ⇒ X g 236 g ⇒ 142g X =

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS