



اسم الطالب :

الشعبة:

حسابات المعادلات الكيميائية 3

اسم الدرس:

تقويم الهدف الأول

س 1/ اختر الإجابة الصحيحة المناسبة :

(4mol - 2.5 mol)

$\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ 1.25mol $\rightarrow$ X mol 1 mol $\rightarrow$ 2mol X =	ما عدد مولات كلوريد الصوديوم NaCl الناتجة من تفاعل 1.25 mol من غاز الكلور Cl_2 ؟ المعادلة موزونة $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$	-1
$2\text{NaN}_3 \rightarrow 2\text{Na}$ 4 mol $\rightarrow$ X mol 2 mol $\rightarrow$ 2mol X =	يتحلل أزيد الصوديوم NaN_3 إلى الصوديوم Na و النيتروجين N_2 احسب عدد مولات Na الناتجة من تحلل 4mol من NaN_3 $2\text{NaN}_3 \rightarrow 2\text{Na} + 3\text{N}_2$	-2