



اسم الطالب :

الشعبة:

حسابات المعادلات الكيميائية 3

اسم الدرس:

تقويم الهدف الأول

س 1/ اختر الإجابة الصحيحة المناسبة :

(2.5 mol - 4mol)

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