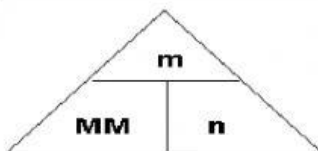


ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (2) ص [166-162]	قانون حفظ الكتلة - الحسابات الكيميائية - النسب المولية	1- ان يطبق الطالب قانون حفظ الكتلة على المعادلات الكيميائية 2- ان يوجد عدد النسب المولية في المعادلات الكيميائية



قانون حفظ الكتلة : كتل المواد الناتجة = كتل المواد المتفاعلة

اثبت قانون حفظ الكتلة للمعادلة التالية : $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$ علما ان الكتل المولية لـ ($H=1 / N=14$)

$3H_2 + N_2$	$\rightarrow$	$2NH_3$	
$m = \square + \square$ $= \square \text{ g}$	$=$	$m = \square$ $= \square \text{ g}$	قانون حفظ الكتلة
$(m = n \cdot MM)$		$(m = n \cdot MM)$	

$n(n-1)$

النسبة المولية : نسبة بين أعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة.

حيث n تمثل عدد المواد

س(1) حدد النسب المولية لكل من المعادلات الموزونة التالية:

عدد النسب المولية	المعادلة	التسلسل
$= \square = \square$	$4Fe (s) + 3O_2 (g) \rightarrow 2Fe_2O_3 (s)$	1
$= \square = \square$	$2HgO (s) \rightarrow 2Hg (l) + O_2 (g)$	2
$= \square = \square$	$3Fe (s) + 4H_2O (l) \rightarrow Fe_3O_4 (s) + 4H_2 (g)$	3

اختر الاجابة الصحيحة لكل من :

1	الخطوة الأولى في حل مسائل الحسابات الكيميائية :
2	أ- كتابة حالات المواد ب- كتابة المعادلة الكيميائية الموزونة ج- كتابة المتفاعلات د- كتابة النواتج
3	أ- النسب المولية الناتجة ب- قانون حفظ الطاقة ج- ثابت افوجادرو د- قانون حفظ الكتلة
4	أ- الكتلة الذرية ب- الكتلة النسبية ج- الكتلة المولية د- النسبة المولية
4	أ- 4 ب- 8 ج- 12 د- 6

اعداد: أ. حسين الهاجري - أ. محمد المبيض