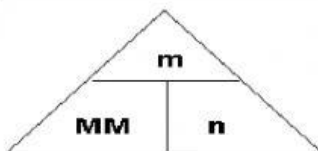


ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (2) ص [166-162]	قانون حفظ الكتلة - الحسابات الكيميائية - النسب المولية	1- ان يطبق الطالب قانون حفظ الكتلة على المعادلات الكيميائية 2- ان يوجد عدد النسب المولية في المعادلات الكيميائية



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 ($H=1$ / $N=14$)

$3H_2 + N_2$	$\rightarrow$	$2NH_3$	
$m = \square + \square$ $= \square$ g	$=$	$m = \square$ $= \square$ g	قانون حفظ الكتلة

$n(n-1)$

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 :			
	أ- كتابة حالات المواد	ب- كتابة المعادلة الكيميائية الموزونة	ج- كتابة المتفاعلات	د- كتابة النواتج
2	تعتمد الحسابات الكيميائية على :			
	أ- النسب المولية الثابتة	ب- قانون حفظ الطاقة	ج- ثابت افوجادرو	د- قانون حفظ الكتلة
3	نسب بين أعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة :			
	أ- الكتلة الذرية	ب- الكتلة النسبية	ج- الكتلة المولية	د- النسبة المولية
4	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للتفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ تساوي :			
	أ- 4	ب- 8	ج- 12	د- 6

اعداد: أ. حسين الهاجري - أ. محمد المبيض