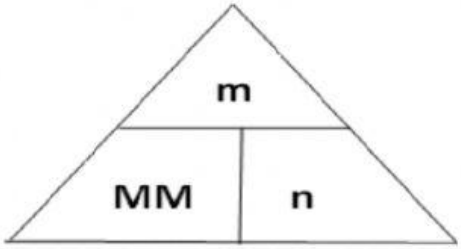
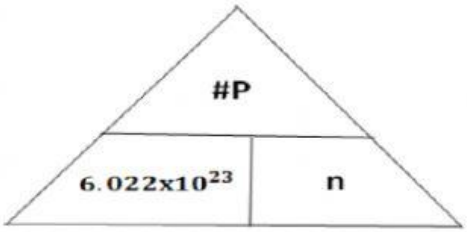
العينة العلمية بالجبيل	ورقة تدريب	المقرر: كيمياء (١) سياء	الرواد الثانوية smart school
التعليم العام بالهيئة الملكية	٨	عنوان الدرس: حسابات المول	
مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)		اسم الطالب:	
الفصل الدراسي الاول للعام ١٤٤٠هـ ـ ١٤٤١ هـ		الشعبة:	

اهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١- ان يتعرف على المول ٢- ان يطبق قوانين المول على المسائل المختلفة	المول – عدد الجسيمات –كتلة المادة – عدد افوجادرو-الكتلة المولية	راجع كتاب كيم(1) سياء ص [152-173]

المول (n) : كتلة المادة التي تحتوي عدد افوجادرو من الجسيمات .





اذ كانت الكتل الذرية لكل من [H=1 / N=14]

$MM(NH_3)$ = ☐ + ☐ = ☐ $\frac{g}{mol}$

تدريب(١). احسب عدد مولات 34g من النشادر؟

$n = \frac{\square}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$ mol

تدريب(٢). احسب كتلة 3 mol من النشادر؟

$m = \square \times \square = \square \times \square = \square$ g

تدريب(٣). احسب مولات $12.0x10^{23}$ جزيء من النشادر؟

$n = \frac{\square}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$ mol

تدريب(٤). احسب عدد جزيئات 5 mol من النشادر؟

$\#P = \square \times \square = \square \times \square = \square$ جزيء

تدريب(٥). احسب عدد جزيئات 51g من النشادر؟

$n = \frac{\square}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$ mol

$\#P = \square \times \square = \square \times \square = \square$ جزيء

تدريب(٦). احسب كتلة $12.0x10^{23}$ جزيء من النشادر؟

$n = \frac{\square}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$ mol

$m = \square \times \square = \square \times \square = \square$ g

اعداد :أ. حسين الهاجري – أ.محمد المبيض – أ.واصل الواصل