

كيمياء تمارين 07	المول : وحدة كمية المادة	الجدع المشترك
------------------	--------------------------	---------------

التمرين 04

نعتبر عينات من الفضة (Ag) ، الذهب (Au) والبلاتين (Pt). كتلة كل عينة $m=10\text{g}$.

1. أعط ، مستعينا بالجدول الدوري، الكتل المولية الذرية لكل من هذه الفلزات.

2. أحسب كمية مادة كل عينة.

3. نستعمل 1 مول من كل فلز لإنجاز خليط من الذهب والبلاتين، ثم 2 مول من الذهب و 3 مول من الفضة لإنجاز خليط آخر. أحسب كتلة كل خليط .

4. الحلبي الذهبية المتداولة في الأسواق بصفة قانونية ليست ذهباً خالصاً، بل هي من الذهب الأصفر ، وهو خليط من الذهب والنحاس من فئة 18 قيراط.

4.1. قم ببحث عن معنى 18 قيراط (cara).

4.2. نعتبر خاتماً كتلته $m=40\text{g}$. أحسب كمية مادة الذهب وكمية مادة النحاس في هذا الخاتم.

نعطي : $M(\text{Cu})=63,5\text{g mol}^{-1}$