

التمرين 04

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

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 3مول من الفضة لإنجاز خليط آخر . أحسب كتلة كل خليط .
4. الحلي 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 $m=40g$. أحسب كمية مادة الذهب وكمية مادة النحاس في هذا الخاتم .
نعطي : $M(Cu)=63,5g\text{mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi