

www.pc-lycee.com

### 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. 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  $m=40g$  . أحسب كمية مادة الذهب وكمية مادة النحاس في هذا الخاتم .  
نعطي :  $M(Cu)=63,5g\text{mol}^{-1}$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com