

كيمياء تمارين 04	نموذج الذرة	الجدع المشترك
------------------	-------------	---------------

التمرين 01

1. أعط اسم وتركيب نواة الذرات التالية: 1_1H ، $^{12}_6C$ ، $^{23}_{11}Na$ و $^{16}_8O$.
2. أعط اسم وتركيب نواة الذرات التالية: $^{108}_{47}Ag$ ، $^{197}_{79}Au$ ، $^{63}_{29}Cu$ و $^{56}_{26}Fe$.
3. أعط التمثيل الرمزي لنواة الكلور، علما أنها تحتوي على 17 بروتون و 35 نوية. ما عدد نوترونات هذه النواة.