

السلسلة 4 في الكيمياء 01

التمرين 1:

1. حدد موقع العناصر التالية في الجدول الدوري (تحديد المجموعة و الفئة و الكتلة) : ^{20}Ca ، ^{22}Ti :

^{52}Te ، ^{14}Si ، ^{32}Ge ، ^{40}Zr

2. حدد إلكترونات التكافؤ و إلكترونات القلب لكل عنصر

3. قارن من حيث نصف القطر الذري، طاقة التأين الأولى ، و الألفة الإلكترونية و الكهروسلبية بين

العناصر التالية

A. ^{20}Ca ، ^{22}Ti

B. ^{40}Zr ، ^{22}Ti

التمرين 2:

اعط التوزيع الإلكتروني لمجموعة الهالوجينات الفلور (F (z=9)، الكلور (Cl (z= 17) ، البروم (Br (z= 35) و

اليود (I (z=53).

تأكد من أن هذه العناصر تنتمي لنفس المجموعة

أي نوع من الأيونات التي يمكن أن تشكلها؟

التمرين 3:

اعط العدد الذري لعنصر السيليونيوم إذا كان ينتمي لنفس مجموعة مجموعة الاكسجين (Z=8) و ينتمي لنفس فئة

الكريبتون (Z=36)