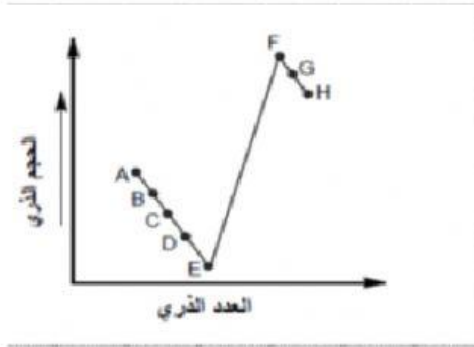


الاسم: ..... الشعبة: ..... الرقم الأكاديمي: ..... رقم التسلسل: .....

مملكة البحرين وزارة التربية والتعليم مدرسة خولة الثانوية للبنات الكيمياء 2 / كيم 211

## نشاط 6: تدرج الخواص-2

س1: اعتماداً على الشكل المجاور و(المعلومات الخاصة به) والذي يمثل العلاقة بين الحجم الذري والعدد الذري لعناصر متتابعة في الجدول الدوري، أجبني عن السؤال التالي:



معلومات خاصة بالشكل

أ. العنصر A من الدورة الثالثة.

ب. العنصر E غاز نبيل.

ت. العناصر من A إلى H متتابعة في الجدول الدوري.

اختراري الاجابة الصحيحة لكل مما يلي:

الأعلى كهروسالبية

العنصر الانتقالي

عدد الكترونات تكافؤ F

فئة العنصر E

له أعلى طاقة تأين  
ثانية

عدد الالكترونات  
المفردة في A

نوع الأيون الذي يكونه  
العنصر G

توزيعه الالكتروني  
مشابه لأيون  $C^{2-}$

س2: رتبني الجسيمات التالية تصاعدياً وفقاً لزيادة طاقة التأين الأولى: (اسحبي الرموز للترتيب)

$^{19}K^+$

$^{18}Ar$

$^{12}Mg^{2+}$

$^{20}Ca^{2+}$

الأكبر

الأقل

مع تحياتي: أ. نجيبة عطية المحسن