

العلوم للصف السابع / درس 4.2 ف1

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

بطاقة خروج رقم 33

مجلس 2 - نطاق 6 اسم الطالبة :

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1. لماذا تم نقل سلسلة اللانثانيدات و الأكتينيدات أسفل الجدول الدوري ؟

الجدول الدوري للعناصر

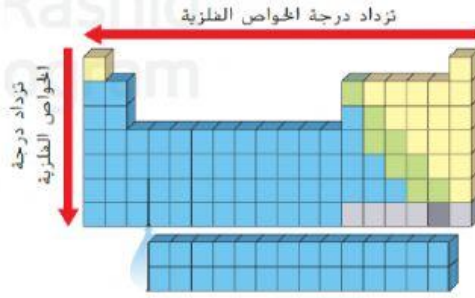


a. حتى لا تكون الدورات 6 و 7 أطول من المجموعات الأخرى .

b. لأنها لا تمتلك خواص الفلزات الانتقالية .

c. لأنها أشباه فلزات .

2. درجة الخواص الفلزية عند التحرك من الأعلى إلى الأسفل في مجموعات الجدول الدوري ؟



a. تقل .

b. تزداد .

c. تزداد ثم تقل .

3. أي العناصر التالية هي الأكثر قدرة على التفاعل ؟

الفلزات القلوية

3 Li Lithium 6.94	بطاريات الليثيوم
11 Na Sodium 22.98976928	صوديوم الخبز
39 K Potassium 39.0983	الموز
37 Rb Rubidium 85.4678	الألعاب النارية
55 Cs Caesium 132.90545196	ساعة ذرية
87 Fr Francium 223	مضيق

a. Li

b. K

c. Fr