

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 اللانثيدات و الأكتينيدات أسفل الجدول الدوري ؟

الجدول الدوري للعناصر

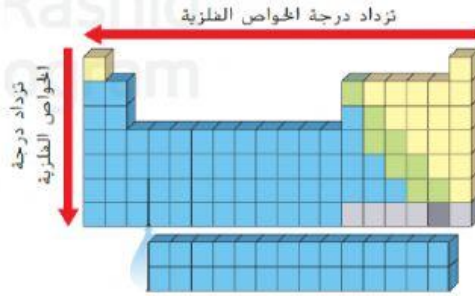


a. حتى لا تكون الدورات 6 و 7 أطول من المجموعات الأخرى .

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

a. Li

b. K

c. Fr