

نشاط تقييمي عناصر المجموعة 2-1

اسم الطالب-

عزيزي الطالب: مستعينًا بالمعلومات السابقة، أجب عن الأسئلة التالية:

يوضح الجدول التالي بعضًا من خواص ثلاثة عناصر من مجموعتي الفلزات القلوية والفلزات القلوية الترابية ممثلة برموز افتراضية، مستعينًا به أجب عن الأسئلة التالية:

المجموعة (ص)				المجموعة (س)			
الرمز الافتراضي للفلز	العدد الذري	الكثافة (جم/سم ³)	درجة الانصهار (س)	الرمز الافتراضي للفلز	العدد الذري	الكثافة (جم/سم ³)	درجة الانصهار (س)
X	4	1,848	1287	A	3	0,535	181
Y	12	1,738	250	B	11	0,968	98
Z	20	1,550	842	C	19	0,856	63

1- أي المجموعتين (س) أم (ص) عناصرها تسمى فلزات قلوية؟
فسر إجابتك اعتمادًا على الجدول المجاور.

2- ما رقم مجموعة الفلزات القلوية الترابية في الجدول الدوري للعناصر؟

3- أكتب الرمز الافتراضي لعنصرين يقعان في الدورة نفسها.

4- ماذا يحدث للنشاط الكيميائي لعناصر المجموعة (ص) كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري؟