

السؤال الأول:

- اعتماداً على الجدول الدوري الآتي، أجب عن الأسئلة التي تليه: -

8-في أي دورة يقع العنصر الذي يحتوي على اربع مستويات طاقة	1-حدد عنصراً من الدورة الثالثة والمجموعة VA
9-حدد عنصراً من الدورة الرابعة يحتوي على مستوىه الخارجي على $7e$	2-حدد عنصراً يمثل غازاً نبيلاً في الدورة الثالثة
10-عنصر الفلور عدده الذري 9 حدد موقعه على الجدول الدوري	3-حدد عنصراً له أصغر حجم ذري في الدورة الثالثة
11-حدد عنصراً من الفلويات الارضية	4-حدد عنصراً من الهالوجينات الأكثر نشاطا
12-حدد عنصراً له أصغر حجم ذري في المجموعة الأولى	5-حدد عنصراً من المجموعة 16 الأقل حجما
13-أكتب التوزيع الإلكتروني لكلاً من العناصر G: X:	6-حدد عنصراً من الدورة الرابعة والمجموعة 5A
14-حدد العنصر الأكثر نشاطاً في المجموعة الثانية	7-ما العدد الذري للعنصر W

3) علامات

السؤال الثاني:



3-عنصر يقع في الدورة الثالثة المجموعة 2A

4-عنصر يقع في الدورة الرابعة المجموعة VII A

(3 علامات)

السؤال الثالث:
أدرس العناصر الآتية، واجب عما يلى:

${}_1\text{H}$	${}_{36}\text{Kr}$	${}_{35}\text{Br}$	${}_9\text{F}$	${}_8\text{O}$	${}_{19}\text{K}$	${}_{11}\text{Na}$
----------------	--------------------	--------------------	----------------	----------------	-------------------	--------------------

1- أيهما أكثر نشاطاً العنصر ${}_{35}\text{Br}$ / ${}_9\text{F}$

2- أي من هذه العناصر يقع في المجموعة الثامنة وعدد مستويات الطاقة لديه أربعة

3- أي من هذه العناصر يقع في الدورة الأولى والمجموعة الأولى

=====

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق