

(14 علامة)

[illegible]

(3 علامات)

أكتبُ التوزيعَ الإلكترونيَّ للعناصر الآتية

 ${}_{36}\text{Kr}:$

3-عناصر يقع في الدورة الثالثة المجموعة 2A

4-عنصر يقع في الدورة الرابعة المجموعة VII A

(3 علامات)

السؤال الثالث:

أدرس العناصر الآتية، واجب عما يلي:

${}^1_1\text{H}$	${}^{36}_{36}\text{Kr}$	${}^{35}_{35}\text{Br}$	${}^9_9\text{F}$	${}^8_8\text{O}$	${}^{19}_{19}\text{K}$	${}^{11}_{11}\text{Na}$
------------------	-------------------------	-------------------------	------------------	------------------	------------------------	-------------------------

1- أيهما أكثر نشاطا العنصر (${}^9_9\text{F}$ / ${}^{35}_{35}\text{Br}$).....

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