



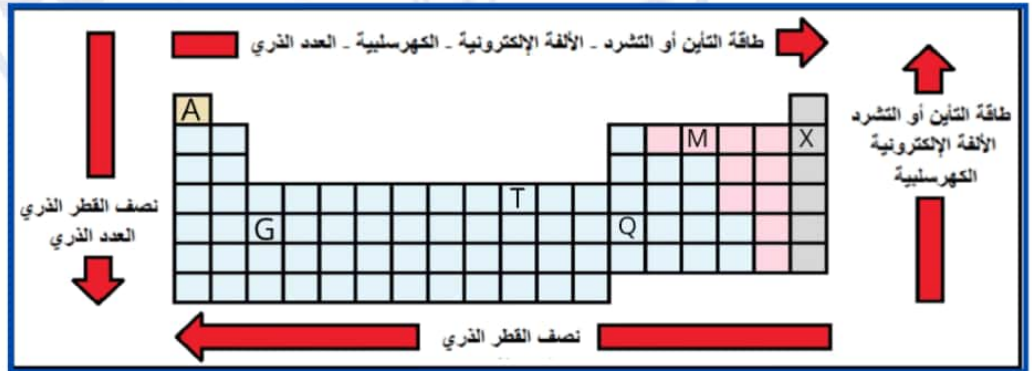
### السؤال الاول؟

أجب عن ما يلي من اسئلة (4) علامات

- أي المستويين الفرعيين أقل طاقة.
- كم عدد الالكترونات المنفردة في عنصر الألمنيوم.
- أي الذرتين أكبر حجماً : in, br.
- أرتب العناصر الآتية بحسب السالبة الكهربائية : f, li, ga, k.

### السؤال الثاني؟

ادرس الشكل الاتي ثم أجب عما يليه من اسئلة (4) علامات



1. يمثل عنصر (x) .....
2. العدد الذري لعنصر (و) .....
3. العدد الذري لعنصر يقع في مجموعة (a) و دورة (t).
4. أي من العناصر الافتراضية يمتلك طاقة تأين أعلى.





### السؤال الثالث؟

- ضع إشارة صح / خطأ أمام كل من (4) علامات
- يزداد نصف القطر عند زيادة العدد الذري من الأسفل إلى الأعلى ( ) .
  - حجم  $ba$  أكبر من حجم  $a$  ( ) .
  - تستعمل الإشارة  $m$ - لللفة الالكترونية ( ) .
  - طاقة تأين  $mg$  أقل من طاقة  $h$  ( ) .

### السؤال الرابع؟

ما أرقام مجموعات العناصر التالية (4) علامات

- Mg
- Na
- Sc
- Zn

### السؤال الخامس؟

اكتب التوزيع الإلكتروني وفق ما يلي (4) علامات

- قاعدة هوند

- مبدأ أوفباو

