

## اختبار الصف الحادي عشر الوحدة السادسة: الدورية في خصائص العناصر

الغيداء جابر حمد الحضرمي 14620284

اسم الطالب :

الصف :

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

1. أي العناصر التالية له أكبر نصف قطر ذري؟

أ) Na

ب) Mg

ت) Al

ث) Cl

2. تزداد الطاقة اللازمة لإزالة الإلكترون كلما:

أ) يزداد العدد الذري في المجموعة.

ب) تقل المسافة بين النواة والإلكترونات

ت) يقل عدد البروتونات.

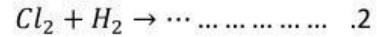
ث) يزداد عدد مستويات الطاقة.

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) امام العبارة الخاطئة:

1. نصف القطر الايوني للأيون الموجب أكبر من الذري لنفس العنصر ( ) .

2. طاقة التأين الأولى للهيدروجين اعلى من طاقة التأين الأولى للصوديوم ( ) .

السؤال الثالث: أكمل المعادلات التالية مع الوزن الصحيح:



السؤال الرابع: اسحب كل عنصر الى العمود المناسب حسب خاصيته الدورية:

Br - K - F - Mg - Cl - Na

| الخاصية       | العنصر |
|---------------|--------|
| اعلى سالبيه   |        |
| أكبر نصف قطر  |        |
| اقل طاقة تأين |        |

السؤال الخامس: رتب العناصر (Mg, Al, Si, P, S) من حيث:

1. نصف القطر الذري:

..... > ..... > ..... > ..... > .....

2. طاقة التاين:

..... > ..... > ..... > ..... > .....

3. السالبية الكهربية:

..... > ..... > ..... > ..... > .....

السؤال السادس: صل العمود الأول بما يناسبه في العمود الثاني:

|               |                                                                      |
|---------------|----------------------------------------------------------------------|
| يزيد          | عنصر يقع في المجموعة الأولى والدورة الثالثة                          |
| فلور (F)      |                                                                      |
| مغنيسيوم (Mg) | أكثر تفاعلا من الكلور كونه أصغر حجما وذو سالبيه كهربائية أعلى.       |
| يقل           |                                                                      |
| يبقى ثابتا    | نصف القطر الذري ..... عند الانتقال من الأعلى الى الأسفل في المجموعة. |
| صوديوم (Na)   |                                                                      |

السؤال السابع: أكمل الجدول التالي:

| العنصر | المجموعة | الدورة |
|--------|----------|--------|
| Na     |          |        |
| F      |          |        |
| Mg     |          |        |

السؤال الثامن: اجب عن التالي:

- 1) ما العنصر الذي يقع في المجموعة 17 والدورة 2؟
- 2) من خلال شبكة الحروف التالية ابحث المفردات التي تصفها العبارات التالية:

|   |   |   |   |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| ت | ر | ت | ي | ب | ك | م | ي | ة |
| ط | ن | س | ا | ع | د | ع | ر | ت |
| س | ا | ل | ب | ي | ة | ط | ذ | ش |
| ة | م | ق | ح | م | د | ي | ر | ز |
| ح | ت | ى | ة | د | ظ | ف | ط | ظ |
| ظ | أ | ر | ج | ت | ض | ل | ق | د |
| ج | ي | غ | ف | س | أ | ز | ف | ن |
| ذ | ز | ا | ب | ي | ا | ي | ص | ع |
| ض | ة | ي | ه | خ | ؤ | ة | ن | ه |

- أ) مدى ميل العنصر لفقد الإلكترونات وتكوين أيونات موجبه.
- ب) قدرة الذرة على جذب الإلكترونات المشتركة في الرابطة التساهمية نحوها.
- ت) المسافة بين نواة الذرة وأبعد الكترون في مستوى الطاقة الأخير في الذرة المتعادلة.
- ث) الطاقة اللازمة لإزالة الكترون واحد من الذرة في حالتها الغازية المفردة وتكون أيونا موجبا.

انتهت الأسئلة نتمنى لكم التوفيق ...