



ورقة عمل رقم (٣)
المبحث : علوم عامة
الصف: الثامن الأساسي



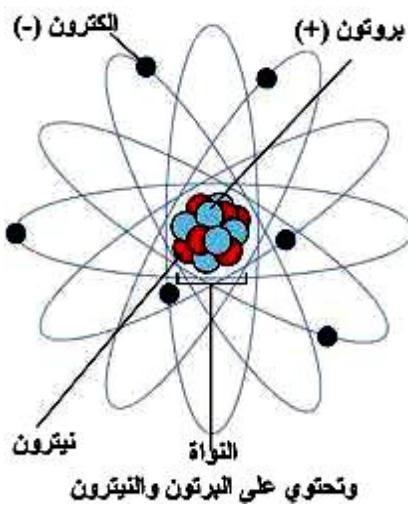
مدارس الكلية العلمية الإسلامية
 جبل عمان / الجبيهة

| | | |
|---|--|--------------------|
| (الشعبة :) | الوحدة : الذرة والجدول الدوري | اسم الطالب : _____ |
| الدرس : تركيب الذرة والتوزيع الإلكتروني | اليوم / التاريخ : / / 2024 | _____ |

النماذج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ ورقة العمل هذه، أن يكون قادرًا على أن:

- ✓ يحدد خصائص الذرة ومكوناتها .
- ✓ يتعرف العدد الذري والعدد الكتلي .
- ✓ يكتب التوزيع الإلكتروني للذرات .



شكل 1

نشاط (1): بالاستعانة بالشكل (1)، أجب عن الأسئلة الآتية:

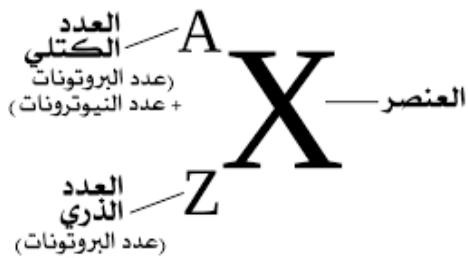
1. ماذا يمثل هذا الشكل؟ -----
2. ماذا يوجد في مركز الشكل؟ -----
3. ماذا تحوي النواة؟ -----
4. ما شحنتها؟ -----
5. ماذا يحيط بالنواة؟ -----
6. ماذا يوجد في مستويات الطاقة؟ -----
7. ما شحنتها؟ -----

السؤال الأول: بناءً على ما توصلت إليه سبقاً، أكمل الجدول الآتي :

| مكان وجودها | الشحنة | الرمز | الجسيم |
|-------------|--------|-------|-----------|
| | | | البروتون |
| | | | النيترون |
| | | | الإلكترون |

السؤال الثاني: ذرة العنصر \times عددها الكتلي (23) ، وعدد النيترونات فيها (12) ، ما عدد البروتونات والإلكترونات؟

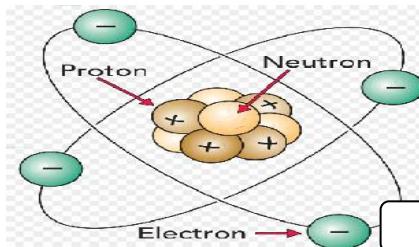
رمز العنصر الكيميائي



شكل 2

نشاط (2): بالاستعانة بالشكل (2)، أجب عن الأسئلة الآتية:

1. إلى ماذا يشير الرمز X؟ -----
2. إلى ماذا يشير الرمز A؟ -----
3. إلى ماذا يشير الرمز Z؟ -----
4. ماذا يمثل العدد الكتلي؟ -----
5. ماذا يمثل العدد الذري؟ -----



6. في الشكل (3)، هل عدد الالكترونات = عدد البروتونات؟ -----
7. ماذا تستنتج من ذلك؟ -----

شكل 3

السؤال الثالث: مثل التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الافتراضية الآتية:

${}_8X$

${}_{16}Y$

${}_{12}Z$

${}_{13}R$

ما عدد الالكترونات في الغلاف الأخير (مستوى الطاقة الأخير) لكل من الذرات السابقة؟

=====

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق