

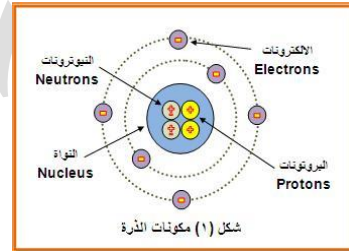
الكيمياء الصف: السابع الوحدة الرابعة: الذرة

الذرة:

أصغر جزء من المادة ويحمل خصائص العنصر النقي
مكونات الذرة: تتكون الذرة من نواة موجبة الشحنة تحوي نوعين من الجسيمات: بروتونات ونيوترونات 2- إلكترونات سالبة الشحنة تدور حول النواة
قارن بين أجزاء الذرة من حيث: الرمز - الشحنة - الكتلة

الالكترون	نترون	بروتون	الشحنة
سالبة	معتدلة	موجبة	
e	n	P	الرمز
كتلتها صغيرة جداً	تساوي تقريباً كتلة البروتون	كتلتها كبيرة نسبياً	الكتلة

حدد على الشكل الآتي مكونات الذرة:



-مادلالة الرمز الآتي A_ZX ؟

X يرمز إلى رمز العنصر

A يرمز إلى العدد الكتلي ويساوي عدد البروتونات وعدد النيوترونات في النواة

Z يرمز إلى العدد الذري وهو عدد البروتونات في النواة ويساوي عدد الإلكترونات حول النواة

حل اختبار نفسي ص 138:

السؤال الأول:

${}^{12}_6C$

أ- العدد الذري ب- العدد الكتلي ث- عدد نيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري 6 نيوترون

-2

الهيدروجين	الليثيوم	كربون
1_1H	7_3Li	${}^{12}_6C$

-3

${}^{23}_{11}Na$

العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
11	23	11	11
		عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
		23-11=12	11

اختبر نفسي ص 140:

ذرة العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
${}^{27}_{13}Al$	13	27	13	27-13=14	13
${}^{14}_7N$	7	14	7	14-7=7	7

17	37-17=20	17	37	17	$^{37}_{17}Cl$
16	32-16=16	16	32	16	$^{32}_{16}S$
19	39-19=20	19	39	19	$^{39}_{19}K$

السؤال الثاني:

1-بروتونات-نوترونات

2-سالبة

3-26-26-30

السؤال الثالث:

1-خطأ عدد البروتونات

2-صح

3- النوترونات في الذرة

4-صح

5-خطأ ذرات العناصر مختلفة في خاصياتها

5-خطأ ذرات العنصر النقي متماثلة في خاصياتها

انتهى درس الذرة.....