

المادة: العلوم
الصف: التاسع
عدد الصفحات: 2
اسم المعلم: ليث سامي



دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مدرسة الألفية للتعليم الأساسي ح 2

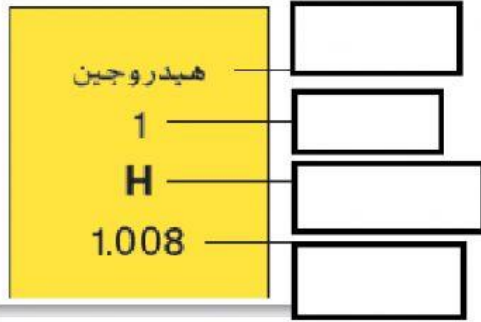
مراجعة درس كيف تختلف الذرات

الشعبة []

الاسم:

السؤال الأول:-

اولاً:- اطلع على الشكل المجاور ثم اجب عن الأسئلة التالية:



1 - اكتب داخل المربعات دلالة كل سهم؟

2 - اذا كانت الذرة متعادلة فان عدد الالكترونات يساوي؟.....

3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟.....

ثانياً: اكتب الرقم المناسب من العمود الثاني امام ما يناسبه من العمود الأول:

العمود الثاني	العمود الأول	الرقم
(1) العدد الكتلي	ذرات لها نفس العدد من البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات	
(2) الكتلة الذرية	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة	
(3) ذرة متعادلة	عدد البروتونات في الذرة	
(4) النظائر	واحد على اثني عشر من كتلة الكربون 12	
(5) amu	متوسط الكتل الذرية لنظائر ذلك العنصر	
(6) العدد الذري	ذرة تتساوى فيها عدد البروتونات وعدد الالكترونات	
(7) وحدة الكتلة الذرية	يرمز لوحدة الكتلة الذرية بالرمز	

السؤال الثاني:-

اولا: استخدم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

				13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 He الهيليوم 4.002602
3 Li الليثيوم 6.941	4 Be البريليوم 9.012182			5 B البورون 10.811	6 C الكربون 12.0107	7 N النيتروجين 14.00074	8 O الأكسجين 15.9994	9 F الفلور 18.9984032	10 Ne النيون 20.1797
11 Na الصوديوم 22.989770	12 Mg المغنيسيوم 24.3050	3 III B		13 Al الألمنيوم 26.981538	14 Si السيليكون 28.0855	15 P الفوسفور 30.973761	16 S الكبريت 32.065	17 Cl الكلور 35.453	18 Ar الأرجون 39.948
19 K البوتاسيوم 39.0983	20 Ca الكالسيوم 40.078	21 Sc النيوبيوم 44.955910		31 Ga الغاليوم 69.723	32 Ge الجرمانيوم 72.64	33 As الزرنيخ 74.9216	34 Se السيلينيوم 78.96	35 Br البروم 79.904	36 Kr الكربتون 83.798
37 Rb الروبيديوم 85.4678	38 Sr السترونشيوم 87.62	39 Y اليتربيوم 88.90585		49 In الإنديوم 114.818	50 Sn القصدير 118.710	51 Sb الستيبنيوم 121.757	52 Te التيلوريوم 127.6	53 I اليود 126.905	54 Xe الزينون 131.29

عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	العدد الذري	رمز العنصر	
.....	19	A
.....	Al	B
53	C

عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	العدد الكتلي	العدد الذري	رمز العنصر	اسم العنصر
.....	16	8	الأكسجين
26	46
.....	33	74
6	6

ثانيا : احسب الكتلة الذرية للبورون (B) له نظيران في الطبيعة بورون - 10 نسبة الانتشار (19.8%) وكتلته (10.013 amu) و بورون -11 نسبة الانتشار (80.2%) وكتلته (11.009).

.....

.....