

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9>

\* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade9>

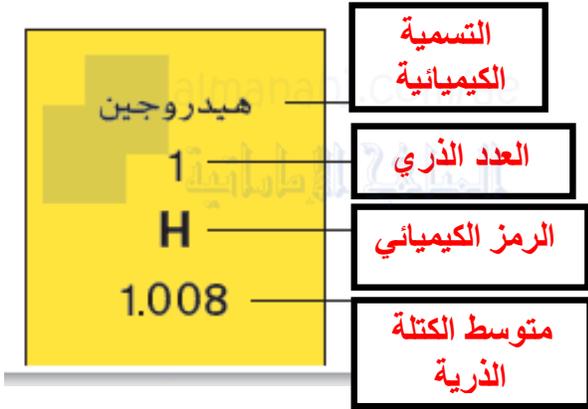
للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/almanahj\\_bot](https://t.me/almanahj_bot)

## مراجعة درس كيف تختلف الذرات

الاسم: ..... الشعبة: [ ]

### السؤال الأول:-



اولا:- 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 6
- 3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟ 6

ثانيا: 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	4
( 2 ) الكتلة الذرية	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة	1
( 3 ) ذرة متعادلة	عدد البروتونات في الذرة	6
( 4 ) النظائر	واحد على اثني عشر من كتلة الكربون 12	7
( 5 ) amu	متوسط الكتل الذرية لنظائر ذلك العنصر	2
( 6 ) العدد الذري	ذرة تتساوى فيها عدد البروتونات وعدد الالكترونات	3
( 7 ) وحدة الكتلة الذرية	يرمز لوحدة الكتلة الذرية بالرمز	5

## السؤال الثاني:-

اولا: استخدم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

				13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	2 He هيليوم 4.002602
2	3 Li ليثيوم 6.941	4 Be بيريلايوم 9.012182		5 B بورون 10.811	6 C كربون 12.0107	7 N نيتروجين 14.00674	8 O أكسجين 15.9994	9 F فلورين 18.9984032	10 Ne نيتون 20.1797
3	11 Na صوديوم 22.989770	12 Mg مغنسيوم 24.3050	3 III B	13 Al ألومنيوم 26.981538	14 Si سيليكون 28.0855	15 P فوسفور 30.973761	16 S كبريت 32.066	17 Cl كلورين 35.453	18 Ar أرجون 39.948
4	19 K بوتاسيوم 39.0983	20 Ca كالمسيوم 40.078	21 Sc سكانديوم 44.955910	31 Ga جاليوم 69.723	32 Ge جرمانيوم 72.64	33 As آرسين 74.92160	34 Se سيلينيوم 78.96	35 Br برومين 79.904	36 Kr كربون 83.798
5	37 Rb روبيديوم 85.4678	38 Sr سترونشيوم 87.62	39 Y يتريميوم 88.90585	49 In إنديوم 114.818	50 Sn قصدير 118.710	51 Sb ستيبون 121.757	52 Te تلوريوم 127.603	53 I يودين 126.905	54 Xe زينون 131.294

عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	العدد الذري	رمز العنصر	
19	19	19	K	A
13	13	13	Al	B
53	53	53	I	C

اسم العنصر	رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات
الأكسجين	8	8	16	8	8	8
كالمسيوم	Ca	20	46	20	20	26
زرنينخ	As	33	74	33	33	41
كربون	C	6	12	6	6	6

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

متوسط الكتلة الذرية =

$$(19.8\% \times 10.013) + (80.2\% \times 11.009) = 1.982574 + 8.829218 = 10.811792$$