

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



دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم
مدرسة الالفية للتعليم الاساسي ح 2

مراجعة درس كيف تختلف الذرات

الشعبة []

الاسم:

المسؤول الأول:-

هيدروجين	التسمية الكيميائية
1	العدد الذري
H	الرمز الكيميائي
1.008	متوسط الكتلة الذرية

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

1 - اكتب داخل المربعات دلالة كل سهم ؟

2 - اذا كانت الذرة متعادلة فإن عدد الالكترونات يساوي 6

3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟ 6

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

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

المسؤول الثاني:-

اولا: استخدم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

13 14 15 16 17 18

IIIA IVA VA VIA VIIA VIIIA

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

1 H 2 He

3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne

11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar

19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr

37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe

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 الالكترونات	عدد النيوترونات
الاكسجين	8	8	16	8	8	8
كالمسيوم	Ca	20	46	20	20	26
زرنيخ	As	33	74	33	33	41
كربون	C	6	12	6	6	6

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

متوسط الكتلة الذرية =

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

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



دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم
مدرسة الالفية للتعليم الاساسي ح 2

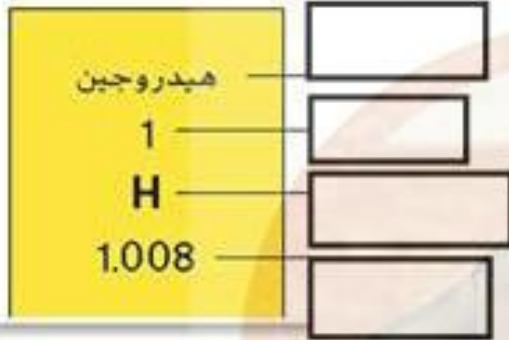
مراجعة درس كيف تختلف الذرات

الشعبة []

الاسم:

السؤال الأول:-

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



- 1 - اكتب داخل المربعات دلالة كل سهم ؟
- 2 - اذا كانت الذرة متعادلة فإن عدد الالكترونات يساوي؟.....
- 3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟.....

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

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

المسؤال الثاني:-

اولا: استخلم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

[illegible]

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

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

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

=====