دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مدرسة الالفية للتعليم الاساسي ح 2

وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

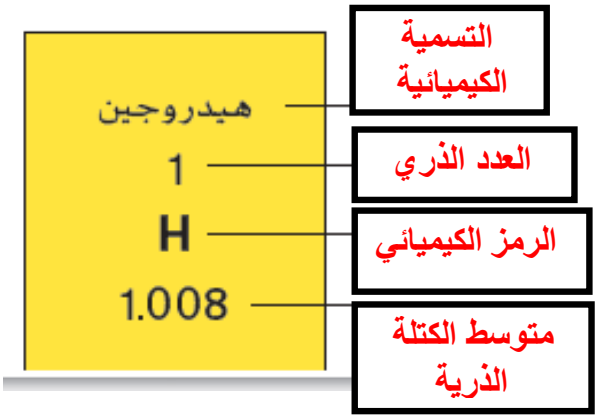
المادة: العلـــوم
الصف: التاسع
عدد الصفحات: 2
اسم المعلم: ليث سامي

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:

الرقم	العمود الأول	العمود الثاني
4	ذرات لها نفس العدد من البروتونات وتختلف في عدد النيترونات	(1) العدد الكتلي
1	مجموع عدد البروتونات والنيترونات في النواه	(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

السؤال الثاني:-

اولا: استخدم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

	رمز العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الالكترونات
A	**K**	19	**19**	**19**
B	Al	**13**	**13**	**13**
c	**I**	**53**	**53**	53

اسم العنصر	رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيترونات
الاكسجين	**8**	8	16	**8**	**8**	**8**
كالسيوم	**Ca**	**20**	46	**20**	**20**	26
زرنيخ	**As**	**33**	74	33	**33**	**41**
كربون	**C**	**6**	**12**	6	**6**	6

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

متوسط الكتلة الذرية =

(19.8% x 10.013) + (80.2% x 11.009) = 1.982574 + 8.829218 = 10.811792