دولة الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مدرسة الالفية للتعليم الاساسي ح 2

وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

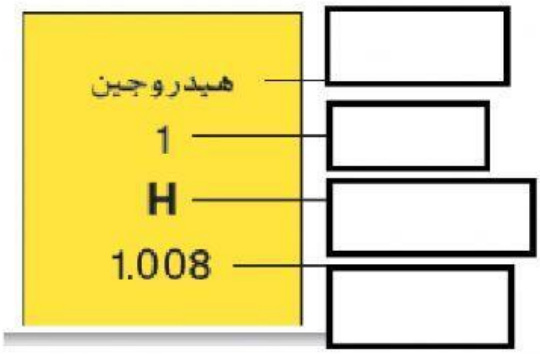
المادة: العلـــوم
الصف: التاسع
عدد الصفحات: 2
اسم المعلم: ليث سامي

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؟.....

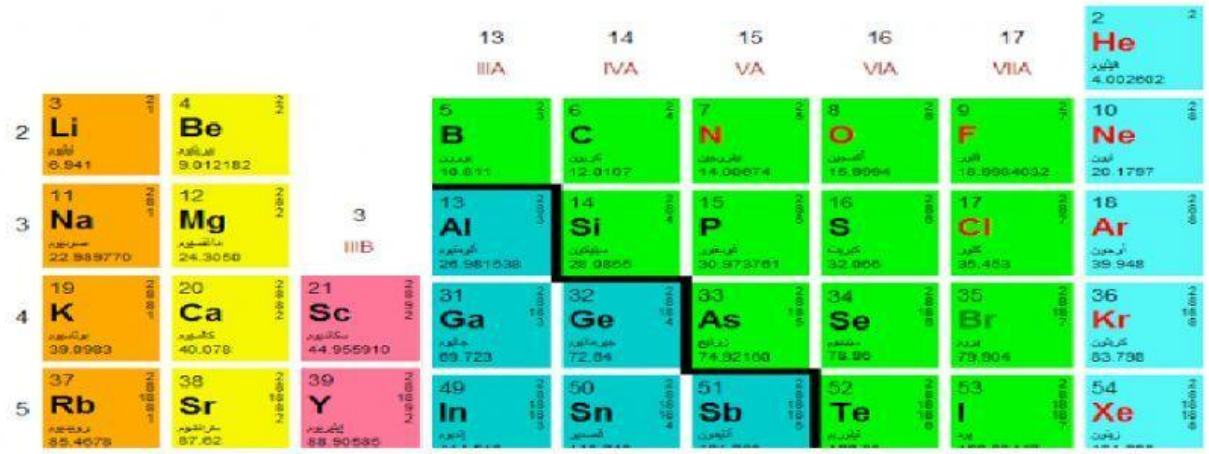
3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟.....

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 النيترونات	(1) العدد الكتلي
	مجموع عدد البروتونات والنيترونات في النواه	(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	amu (5)
	ذرة تتساوى فيها عدد البروتونات وعدد الالكترونات	(6) العدد الذري
	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	.....	19	.....	.....
B	Al	.....	.....	.....
c	.....	.....	.....	53

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

ثانيا : 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) .

.....

.....