

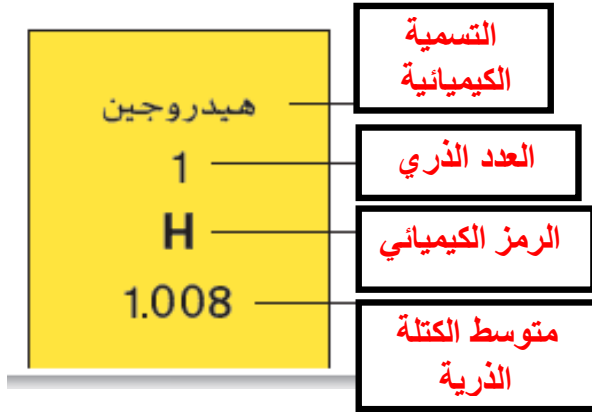
مراجعة درس كيف تختلف الذرات

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 6

3 - عدد البروتونات في الشكل يساوي؟ 6

ثانياً : 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 الكتلي
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 لوحد الكتلة الذرية بالرمز	(7) وحدة الكتلة الذرية

السؤال الثاني:-

اولا: استخدم صورة الجدول الدوري لإكمال الجدولين التاليين:

[illegible]

عدد البروتونات	عدد الالكترونات	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

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

متوسط الكتلة الذرية =

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