

الإثراء (14)

3-3 كيف تختلف الذرات

1	هو عدد البروتونات داخل النواة .	(أ) العدد الكتلي	(ب) العدد الذري	(ج) الوزن الذري	(د) الكتلة الجزيئية
2	هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات داخل النواة .	(أ) متوسط الكتلة الجزيئية	(ب) الكتلة الجزيئية	(ج) العدد الذري	(د) العدد الكتلي
3	عبارة عدد الكتلة مطروحاً منه العدد الذري .	(أ) عدد النيوترونات	(ب) عدد البروتونات	(ج) عدد الإلكترونات	(د) عدد الميزونات
4	هي ذرات لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات .	(أ) الميزونات	(ب) الكواركات	(ج) المتكاثلات	(د) النظائر
5	صور مختلفة لنفس العنصر تتشابه في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي .	(أ) الميزونات	(ب) الكواركات	(ج) المتكاثلات	(د) النظائر
6	تتشابه النظائر في كل مما يلي ما عدا .	(أ) عدد البروتونات	(ب) عدد الإلكترونات	(ج) عدد النيوترونات	(د) الخواص الكيميائية
7	تعرف بأنها 1/12 من كتلة ذرة (الكربون 12) .	(أ) وحدة الكتل الذرية amu	(ب) الكتلة الجزيئية	(ج) الكتلة المولية	(د) العدد الذري
8	هي متوسط كتلة نظائر العنصر .	(أ) المتكاثلات	(ب) العدد الذري	(ج) الكتلة الجزيئية	(د) الكتلة الذرية

أكمل الجدول التالي

العدد الذري	عدد الكتلة	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات
23	Na	11		
35	Cl	17		
57	Fe	26		