3-3 كيف تختلف الذرات — الإثراء (14)

1	**هو عدد البروتونات داخل النواة .**			
	أ) العدد الكتلي	ب) العدد الذري	ج) الوزن الذري	د) الكتلة الجزيئية
2	**هو مجموع عدد البروتونات والنيترونات 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 النيترونات	ب) عدد البروتونات	ج) عدد الإلكترونات	د) عدد الميزونات
4	**هي ذرات لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيترونات .**			
	أ) الميزونات	ب) الكواركات	ج) المتكاتلات	د) النظائر
5	**صور مختلفة لنفس العنصر تتشابه في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي .**			
	أ) الميزونات	ب) الكواركات	ج) المتكاتلات	د) النظائر
6	**تتشابه النظائر في كل مما يلي ماعدا .**			
	أ) عدد البروتونات	ب) عدد الإلكترونات	ج) عدد النيترونات	د) الخواص الكيميائية
7	**تعرف بأنها 12/ 1 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) المتكاتلات	ب) العدد الذري	ج) الكتلة الجزيئية	د) الكتلة الذرية

اكمل الجدول التالي

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

LIVEWORKSHEETS