2-4 كيف تختلف الذرات

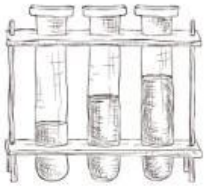
اسم الطالبة : .....

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

السؤال الأول :

ضعي علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

1. ..... يشار إلى عدد النيترونات في الذرة بالعدد الذري .
2. ..... يرتب الجدول الدوري العناصر تصاعدياً وفق عددها الذري .
3. ..... يساوي العدد الذري عدد الالكترونات في الذرة.
4. ..... يحدد عدد البروتونات في الذرة هوية ذرة العنصر .
5. ..... معظم الذرات شحنة موجبة أو شحنة سالبة



السؤال الثاني :

ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

1- إذا كانت ذرة عنصر تحتوي على 11 بروتونًا و12 نيوترونًا، فما العدد الكتلي لها؟			
أ- 11	ب- 12	ج- 22	أ- 23
2- العنصر الذي له ذرات تتساوى في العدد الذري وتختلف في عدد النيوترونات يسمى:			
أ) الأيون	ب- النظير	ج- المركب	د) الجزيء
3- ذرتان لعنصر الكربون، الأولى تحتوي على 6 نيوترونات والثانية على 7 نيوترونات، أي العبارات التالية صحيحة؟			
أ) تختلفان في العدد الذري	ب) تختلفان في العدد الكتلي	ج) تختلفان في عدد البروتونات	د) هما عنصران مختلفان
4- ذرة عنصر عددها الذري 17 وعددها الكتلي 35. احسبي عدد البروتونات، النيوترونات، والإلكترونات.			
أ) 17 بروتون، 18 نيوترون، 17 إلكترون	ب) 18 بروتون، 17 نيوترون، 18 إلكترون	ج) 35 بروتون، 17 نيوترون، 35 إلكترون	د) 17 بروتون، 17 نيوترون، 18 إلكترون
5-ذرة عنصر تحتوي على 15 بروتونًا و16 نيوترونًا. ما العدد الذري والعدد الكتلي لهذا العنصر؟			
أ) العدد الذري 15، العدد الكتلي 31	ب) العدد الذري 16، العدد الكتلي 31	ج) العدد الذري 31، العدد الكتلي 15	د) العدد الذري 16، العدد الكتلي 15
6-ما الجسيمات التي توجد في نواة الذرة؟			
أ) البروتونات فقط	ب) النيوترونات فقط	ج) البروتونات والنيوترونات	د) الإلكترونات والبروتونات

LIVEWORKSHEETS