

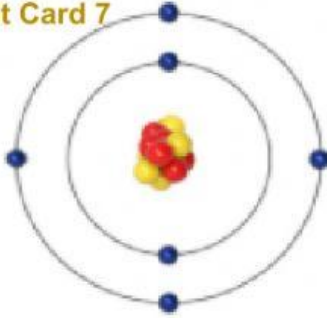
العلوم للصف الثامن / درس 2.1 فـ1

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

مجلس 2 -نطاق 6

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

Exit Card 7



1- ما عدد الإلكترونات الموجودة في النموذج التالي ؟

0 2 3 6

2- للإلكترونات في الذرة مقادير مختلفة من الطاقة ، و للإلكترونات الأقرب من النواة.....من الطاقة ؟

a. أقل مقدار . c. أعلى مقدار .

b. أكبر مقدار . d. قدر متوسط .

3- تحتوي ذرة على 6 بروتونات . يحتوي مستوى الطاقة الثاني في تلك الذرة على إلكترونات .

0 2 4 8

4- تحتوي ذرة على 6 إلكترونات في مستوى الطاقة الثاني ، أي من الآتي صحيح ؟

a. تحتوي الذرة على 6 إلكترونات و بروتونين . c. عدد إلكترونات الذرة يساوي 8 .

b. عدد بروتونات الذرة يساوي 0 . d. عدد إلكترونات الذرة يساوي 6 .

5- تحتوي ذرة على إلكترون 1 فقط في مستوى الطاقة الثالث ، أي من الآتي صحيح ؟

a. تحتوي الذرة على إلكترون 1 . c. تحتوي الذرة على 11 إلكترون .

b. تحتوي الذرة على بروتون 1 . d. تحتوي الذرة على إلكترون 1 و 0 بروتون .

6- لذرة ما 6 بروتونات ، تحتوي هذه الذرة على إلكترونات في مستوى الطاقة الأول .

8 2 1 0

7- ما عدد الإلكترونات التي تتواجد في مستوى الطاقة الأول للمغنيسيوم Mg؟

8 4 2 0



8- يوضح الرسم التخطيطي المجاور ذرة البوتاسيوم .

أي مما يلي يعد ثاني أعلى مستوى طاقة ؟

4 3 2 1

9- كم عدد الإلكترونات في ذرة البوتاسيوم ؟

19 15 8 2

10- كم عدد البروتونات في ذرة البوتاسيوم ؟

19 15 8 2

