أختبر نفسي:

السؤال الأول:

أجبْ بصح أو غلط لكلّ من الجمل الآتية:

1. الذرّة التي تخسر إلكتروناً تصبح أَيوناً موجباً.
2. الأَيونات معتدلة كهربائيّاً.
3. الذرّة التي تكتسب إلكتروناً تصبح أَيوناً سالباً.
4. النّظائِر هي ذرّات متماثلة بالعدد الكتليّ ومختلفة بالعدد الذّري.
5. العدد الأعظمي للإلكترونات في السَّويَّة الرَّئيسيَّة الثالثة 18.
6. تمتلئ السَّويَّة الطاقيّة الرَّئيسيَّة الأولى K بثلاثة إلكترونات.

السؤال الثاني:

اختر الإجابة الصحيحة لكلّ مما يأتي:

1. النّظائِر هي ذرّات متماثلة بالعدد:

a. الكتليّ. b. الذّري. c. الكتليّ والذرّي معاً. d. النّيوترونات.

2. إذا فقدَتْ الذرّة إلكتروناً أو أكثر أصبَحَتْ:

a. أَيون موجب. b. أَيون سالب. c. معتدلة. d. نظيراً.

3. في تمثيل لويس تُكتَبُ حول رمز الذرّة نقاطٌ عددها يساوي عددَ:

a. جميع الإلكترونات. b. الإلكترونات السطحية فقط.
c. البروتونات. d. النّيوترونات.

4. الذرّة ذات التوزّع الإلكتروني وفق نظريّة بور (2 – 8 – 6) هي:

a. $_{6}C$ b. $_{16}S$ c. $_{10}Ne$ d. $_{8}O$

5. إذا كان العدد الذّري للفوسفور 15 فيكون عدد الإلكترونات في السَّويَّة الرَّئيسيَّة الثّالثة M هو:

a. 2 b. 5 c. 6 d. 7

السؤال الثالث:

اكتبْ التوزُّع الإلكتروني ثم تمثيل لويس لكلٍّ من الذّرّات التّالية:

$_{8}O$ $_{18}Ar$ $_{2}He$ $_{6}C$