



2 كيمياء	
3	الفصل
1	الدرس

ورقة عمل 1

س / اختر الإجابة الصحيحة:

- 1/ في الأيون الموجب عدد الإلكترونات عدد البروتونات :
 أ - أصغر من ب - يساوي ج - أكبر من د - نصف
- 2/ الأيون المتكون من عناصر المجموعة الأولى له شحنة :
 أ - +1 ب - +2 ج - +3 د - +4
- 3/ الأيون المتكون من عناصر المجموعة 16 له شحنة :
 أ - -1 ب - -2 ج - -3 د - -4
- 4/ أثناء تكوين الأيون السالب تكتسب ذرة إلكترونات أو أكثر :
 أ - الفلزات ب - شبه الفلزات ج - اللافلزات د - الغازات النبيلة
- 5/ عناصر المجموعة تكتسب ثلاث إلكترونات للوصول إلى الحالة الثمانية :
 أ - 13 ب - 15 ج - 16 د - 17
- 6/ عناصر المجموعة تكتسب إلكترونات واحداً للوصول إلى الحالة الثمانية :
 أ - 13 ب - 15 ج - 16 د - 17
- 7/ عندما يتحول Na إلى Na^+ فإنه :
 أ - يفقد إلكترون ب - يكتسب إلكترون ج - يفقد بروتون د - يكتسب بروتون
- 8/ الأيون الذي يكونه عنصر ^{16}S هو :
 أ - S^+ ب - S^{+2} ج - S^- د - S^{-2}
- 9/ الأيون الذي يكونه عنصر البوتاسيوم ^{19}K هو :
 أ - K^+ ب - K^{+2} ج - K^- د - K^{-2}
- 10/ أيون الفلز شحنته تساوي عدد إلكترونات :
 أ - جميع مستوياته ب - المستوى الأول ج - المستوى الثاني د - تكافؤه
- 11/ أي مما يلي لافلز :
 أ - Li ب - Ne ج - Na د - Mg
- 12/ المجموعة التي تكون عناصرها أيونات ثنائية موجبة هي المجموعة :
 أ - 2 ب - 13 ج - 12 د - 18
- 13/ عندما تتكون الأيونات فإن عدد البروتونات :
 أ - لا يتغير ب - يزداد ج - يقل د - يتضاعف