



المادة: الكيمياء

الصف: الحادي عشر - العام

عدد صفحات الأسئلة: (2)

امتحان التقويم الثاني / الفصل الدراسي الأول

للعام الدراسي 2021/2020م

10

السؤال الأول

اختر كلمة (نعم) للجملة الصحيحة وكلمة (لا) للجملة الخاطئة في كل مما يلي :-

- 1- تُعرف شحنة الأيون الأحادي الذرة بعدد التأكسد.
- 2- تتداخل الأفلاك تداخلاً رأسياً في الروابط من نوع سيجما.
- 3- تتكون الأيونات متعددة الذرات من ذرة واحدة وتعمل كوحدة مفردة.
- 4- توضح وحدة الصيغة نسبة الكاتيونات إلى الأنيونات في المركب الأيوني.
- 5- تتكون الأيونات عن طريق فقد أو اكتساب أو المشاركة في إلكترونات التكافؤ.
- 6- لا يُفسر نموذج بحر الإلكترونات الخواص الفيزيائية للفلزات.
- 7- الأنيون الأكسجيني أيون متعدد الذرات يتكون من عنصر لا فلزي غالباً، يرتبط مع ذرة أكسجين.
- 8- الرابطة الكيميائية هي القوة التي تربط ذرتين معاً.
- 9- المركبات الأيونية موصلة جيدة للكهرباء والحرارة.
- 10- توصل محاليل المركبات الأيونية الكهرباء لأن الأيونات تكون حرة الحركة غير مقيدة.
- 11- تتكون الروابط التساهمية عندما تتشارك الذرات في زوج واحد من الإلكترونات فقط.
- 12- لا يظل عدد الإلكترونات ثابتاً أثناء تكوين الأيون.
- 13- تترتب الأيونات في المركب الأيوني في نمط تكراري يُعرف بالسبائك.

14-تحتوي المركبات الأيونية على روابط تساهمية ناتجة عن التجاذب بين الأيونات المختلفة الشحنات.

15-الآنيون هو أيون موجب الشحنة، والكاتيون هو أيون سالب الشحنة.

16-تتجاذب الأيونات المختلفة الشحنات لتكوّن مركبات أيونية متعادلة كهربائياً.

17-الطاقة اللازمة لإزالة مول واحد من الشبكة البلورية تُعرف بـ طاقة الشبكة.

18-تتكون السبائك الفلزية عند دمج الفلز مع عنصر آخر فقط.

19-عندما تجذب الكاتيونات الفلزية إلكترونات التكافؤ لبحرة الحركة تتكون الرابطة الفلزية.

20-قوة التجاذب بين الآنيون الفلزي والإلكترونات الحرة تسمى بالرابطة الفلزية.