



المادة: الكيمياء

عدد صفحات الأسئلة: (2)

امتحان التقويم الثاني / الفصل الدراسي الأول

الصف: الحادي عشر - العام

لعام الدراسي 2021/2020 م

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- تتدخل 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 او المشاركة في إلكترونات التكافؤ.
- 6- لا يفسر نموذج بحر إلكترونات الخواص الفيزيائية للفلزات.
- 7- الأيون 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 إلكترونات فقط.
- 12- لا يظل عدد إلكترونات ثابتة اثناء 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-تجاذب الأيونات المختلفة الشحنات لتكون مركبات أيونية متعدلة كهربائياً.
- 17-الطاقة اللازمة لإزالة مول واحد من الشبكة البلورية تُعرف بـ طاقة الشبكة.
- 18-ت تكون 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.