

امتحان مقترح (للشهر الثاني)

علوم الصف الثامن

نموذج (أ)

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي :

- 1) كمية الطاقة المنتقلة من الجسم الأسخن الى الجسم الأقل سخونة :
(أ) الحرارة (ب) درجة الحرارة (ج) انتقال الحرارة (د) درجة الغليان
- 2) درجة الحرارة التي يستخدمها العلماء في التجارب و الأبحاث العلمية هي:
(أ) سيليسيوس (ب) كلفن (ج) فهرنهايت (د) جميع ما ذكر
- 3) درجة تجمد الماء في وحدة الفهرنهايت تساوي :
(أ) 0 (ب) 32 (ج) 100 (د) 273.15
- 4) درجة غليان الماء في وحدة الكلفن تساوي:
(أ) 373.15 (ب) 32 (ج) 100 (د) 212
- 5) تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة :
(أ) الانصهار (ب) التجمد (ج) التبخر (د) الغليان
- 6) انتقال الطاقة بين جسمين الى أن يصبح لهما درجة الحرارة نفسها :
(أ) الحرارة (ب) درجة الحرارة (ج) الاتزان الحراري (د) درجة الغليان
- 7) درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي هي :
(أ) التبخر (ب) الغليان (ج) التبخر + الغليان (د) الانصهار
- 8) من العوامل التي تؤثر في معدل التبخر:
(أ) درجة الحرارة (ب) درجة الغليان (ج) درجة الأنصهار (د) جميع ما ذكر
- 9) تتكون الرابطة الايونية بين أيوني ذرتين من :
(أ) فلز ولافلز (ب) فلز وفلز (ج) لافلز و لافلز (د) غير ذلك
- 10) قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر من خلال فقد أو كسب أو المشاركة في الالكترونات هي:
(أ) الرابطة الايونية (ب) الرابطة الكيميائية (ج) الرابطة التساهمية (د) الصيغة الكيميائية

- 11) طريقة توضح من خلالها أنواع الذرات وأعدادها في المركب الأيوني هي :
أ) الرابطة الايونية ب) الرابطة الكيميائية ج) الرابطة التساهمية د) الصيغة الكيميائية
- 12) رابطة تنشأ من خلال تشارك ذرتين في الالكترونات تسمى الرابطة :
أ) الأيونية ب) التساهمية ج) الكيميائية د) الفلزية
- 13) التغير الذي يطرأ على المواد المتفاعلة و يؤدي الى إعادة ترتيب الذرات فيها يسمى :
أ) المعادلة الكيميائية ب) التفاعل الكيميائي ج) المواد المتفاعلة د) المواد الناتجة
- 14) التعبير بالرموز أو بالكلمات الذي يبين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة يسمى :
أ) المعادلة الكيميائية ب) التفاعل الكيميائي ج) المواد المتفاعلة د) المواد الناتجة
- 15) المواد التي يبدأ بها التفاعل الكيميائي تسمى:
أ) المعادلة الكيميائية ب) التفاعل الكيميائي ج) المواد المتفاعلة د) المواد الناتجة
- 16) الرقم الذي يوضع أمام الصيغة الكيميائية في المعادلة الكيميائية يسمى :
أ) المعاملات ب) التفاعل الكيميائي ج) المعادلة الكيميائية الرمزية د) المعادلة الكيميائية اللفظية
- 17) أي مما يأتي يعد جزيئاً تساهمي:
أ) Ne ب) Al ج) Cl₂ د) Na
- 18) أي من المركبات الاتية غير أيوني:
أ) H₂O ب) MgF₂ ج) KCl د) NaBr
- 19) عند تكون الرابطة التساهمية فإن المادة :
أ) تفقد ب) تكسب ج) تفقد وتكسب د) تشارك
- 20) جميع الفلزات الاتية تتفاعل بسرعة مع الاكسجين باستثناء :
أ) الحديد ب) الليثيوم ج) الصوديوم د) البوتاسيوم