|  |
| --- |
|  |

|  |
| --- |
| **العلـــــــــــــــوم**  **( بنك اسئلة )**  **ثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني 1443هـ** |
| ***المعلم / هشام فرغلى حسانين*** |
|  |
| **متوسط الإخلاص الاهلية** |
|  |
|  |



**بنك اسئلة**

**الفصل الأول: ( تركيب الذرة )**





**السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة**

1) **ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلي عنصر أخر :**

ا) عمر النصف ب) التفاعل الكيمائي ج) سلسلة التفاعلات د) التحول

**2) تسمي ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :**

ا) بروتونات ب) ايونات ج) نظائر د) الكترونات

**3) العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد :**

ا) مستويات الطاقة ب) النيوترونات ج) البروتونات د)جسيمات النواة

**4) من أمثلة العناصر :**

ا) الكربون ب) الماء ج) الهواء د) الزيت

5) **حسب نظرية دالتون المادة تتكون من :**

أ) جزئيات ب) ذرات ج) مركبات د) عناصر

**7) جسيم موجب الشحنة يوجد في نوى جميع الذرات :**

ا) نيوترون ب) بروتون ج) إلكترون ج) بيتا

**8) تتحرك .............في مدارات حول النواة**

ا) النيترونات ب) البروتونات ج) الالكترونات د) الموجات

**9) معدل التحلل للنواة يقاس :**

ا) الكيلوجرام ب) المتر ج) عمر النصف د) نيوتن

**السؤال الثاني : ضع علامة √ او×**

**1) ذرات الهيدروجين اصغر ذرات العناصر الموجودة في الطبيعة ( )**

**2) للذرة نواة صغيرة جدا تحوي البروتينات والنيوترونات ( )**

**3) مستويات الطاقة هى منطقة تحيط بنواة الذرة وتحوي الكترونات ( )**

**4)النيترونات جسيمات موجبة الشحنة توجد داخل النواة ( )**

**السؤال الثالث : أكمل الفراغات**

**1) هو عدد البروتونات الموجودة في نواة العنصر ................................**

**2)............................ جسيم متعادل الشحنة في النواة**

**3)................................ مادة مكونة من نوع واحد من الذرات**

**4) ........................... مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة**

**5) ........................... جسيمات سالبة الشحنة**



**بنك اسئلة**

**الفصل الثاني:**

**الجدول الدوري**





**السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة**

**1) أي مجموعات العناصر التالية تتحد سريعا مع العناصر الاخري لتكون مركبات :**

ا) العناصر الانتقالية ب) الفلزات القلوية والأرضية ج) الفلزات القلوية د) ثلاثية الحديد

**2) أي العناصر التالية ليس من العناصر الانتقالية :**

ا) الذهب ب) الفضة ج) النحاس د) الكالسيوم

**3) أي العناصر التالية لا ينتمى إلي ثلاثية الحديد :**

ا) النيكل ب) النحاس ج) الكوبالت د) الحديد

**4) أي من العناصر التالية يقع في المجموعة 6 والدورة 4 :**

ا) التنجستون ب) التيتانيوم ج) الكروم د) الهافنيوم

**5) أي مما يلى لا يُعد من خصائص الفلزات :**

ا) قابلة للسحب والتشكيل ب) لها لمعان ج) قابلة للطرق د) رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء

**6) مما تتكون جميع المواد :**

ا) الرمل ب) ذرات ج) أشعة الشمس د) سبائك معدنية

**7 )أي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل :**

ا) الألومنيوم ب) البارون ج) الإنديوم د) الجاليوم

**السؤال الثاني : ضع علامة √ او×**

**1) العناصر الانتقالية لها خصائص متشابهة ( )**

**2) جميع العناصر الانتقالية توجد حرة في الطبيعة ( )**

**3) الحديد ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم ( )**

**4) يدخل الأكسجين في تركيب الصخور والمعادن ( )**

**5) الفوسفور الأبيض اقل نشاطا من الفوسفور الأحمر ( )**

**6) تُسمي عناصر المجموعة 18 بالغازات النبيلة ( )**

**7) تٌسمي عناصر المجموعة الاولي بالفلزات القلوية ( )**

**8) المجموعة هي صف أفقي في الجدول الدوري يحتوي على عناصر تتغير**

**خصائصها بشكل تدريجي ( )**



**بنك اسئلة**

**الفصل الثالث:**

**البناء الذري والروابط الكيمائية**





**السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة**

**1) جسيم سالب الشحنة يتحرك في الفراغ المحيط بالنواة :**

ا) إلكترون ب) النواة ج) السحابة الكترونية د) البروتون

**2) مستوي الطاقة الأول في الذرة يتسع :**

ا) الكترونين ب) ثلاث الكترونات ج) أربع الكترونات د) خمس الكترونات

**3) أكثر العناصر استقرارا :**

ا) الغازات النبيلة ب) الهالوجينات ج) الفلزات القلوية د) القصدير

**4) أي من العناصر التالية يعتبر من الفلزات القلوية :**

ا) الصوديوم ب) البروم ج) الفلور د) الكلور

**5) الهليوم لة ................... في مستوي طاقته الخارجي :**

ا) إلكترونان ب) أربعة الكترونات ج) ست الكترونات د) خمس الكترونات

**6) ما اكبرعدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة**

أ) 2 ب) 16 ج) 18 د) 24

7**) الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكتروناً تصبح :**

ا) متعادلة ب) ايون ج) مركب ج) مرتبطة

8) **رابطة تنشأ نتيجة التجاذب بين إلكترونات المستوي الخارجي للنواة وبين الذرات الاخري .**

ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة الجزيئية

**9) رابطة تنشا بين ذرات اللافلزات من خلال التشارك بالإلكترونات**

ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة الجزيئية

**10) روابط يتم فيها مشاركة الالكترونات بشكل غير متساوي...**

ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة القطبية

**11) مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية**

ا) عنصر ب) مركب ج) فلز د) ايون

**السؤال الثاني : ضع علامة √ او×**

**1) جميع المواد حتي الصلبة فيها فراغات ( )**

**2) لكل عنصر تركيب ذري مميز له ( )**

**3) كلما ابتعد المستوي عن النواة اتسع لعدد اقل من الالكترونات ( )**

**4) يتضمن الجدول الدوري معلومات حول العناصر ( )**

**5) يحوي عنصر الهيدروجين إلكترونا واحدا ( )**



**بنك اسئلة**

**الفصل الرابع:**

**التفاعلات الكيميائية**

**السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة**

1**) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :**

ا) عامل محفز ب) عامل مثبط ج) مواد متفاعلة د) مواد ناتجة

**2) أي مما يلي يعد تغير كيميائيا :**

ا) تمزيق ورقة ب) تحول الشمع السائل إلي صلب ج) كسر بيضة نيئة د) تكون راسب من الصابون

**3) أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل :**

ا) موازنة المعادلة ب) مساحة السطح

ج) الحرارة د) التركيز

**4) الانزيمات تساعد على تحويل الطعام الي :**

ا) دهون ب) سكر ج) طاقة د) بروتينات

**5) المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعداداً متساوية فى كلا الطرفين من**..........

ا) الذرات ب) الجزيئات ج) المواد المتفاعلة د) المركبات

**السؤال الثاني : ضع علامة √ او×**

**1) الإنزيمات تمكن الجسم من القيام بأعماله الحيوية ( )**

**2) الاحتراق تفاعل ماص للحرارة ( )**

**3) الحجم من الخصائص الفيزيائية للمادة ( )**

**4) كلما زاد التركيز زاد عدد جسيمات المادة فى وحدة الحجوم ( )**

**5) كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً ( )**