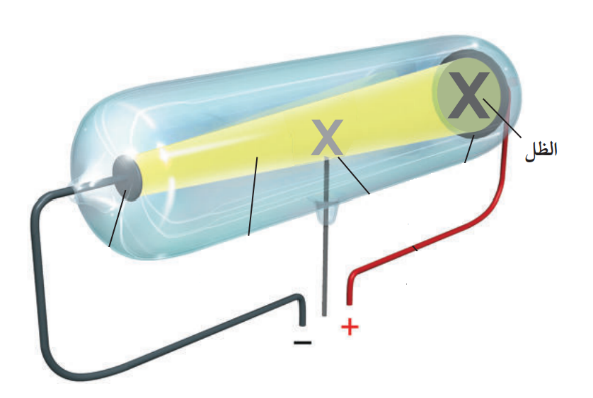
|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| المملكة العربية السعودية. | **أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي 1444هـ**  قناتي: <https://t.me/Sciences_203> | | المادة: علوم |
| وزارة التعليم. | الصف: ثالث متوسط |
| إدارة تعليم | التاريخ: / /1444ه |
| مكتب تعليم | اليوم: |
| مدرسة | عدد الصفحات: 3 |
| الزمن: ساعة ونصف. |
| **اسم الطالب: ...................................................................................** | | **رقم الجلوس: ...................................................................................** | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| رقم السؤال | الدرجة التي حصلت عليها الطالبة | | المصححة | المراجعة | المدققة |
| رقمًا | كتابة |
| الأول |  | فقط لا غير |  |  |  |
| الثاني |  | فقط لا غير |
| الثالث |  | فقط لا غير |
| الرابع |  | فقط لا غير |
| المجموع |  | فقط لا غير |

10

* السؤال الأول: (أ) اكتبي المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. تغيــر عنصر إلى عنصــر آخر عن طريــق عملية التحلل الإشعاعي. | .................................... |
| 1. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير. | .................................... |
| 1. عبارة عــن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مســتوى الطاقة ّ الخارجي. | .................................... |
| 1. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية. | .................................... |
| 1. ذرات العنصر نفســه لكنها تختلــف في عدد النيوترونات. | .................................... |
| 1. الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي. | .................................... |



* (ب) أجيبِ حسب المطلوب منك: -

1- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.......................................

2- حددي على الرسمة المصعد والمهبط.

.....................

3- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لمـــاذا؟

.....................

............................................................

اقلبي الصفحة

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى .................. | | | | | | |
| الإلكترونات | | النيوترونات | | البروتونات | | الأيونات |
| 2 | .................... هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة. | | | | | | |
| العدد الذري | العدد الكتلي | | الكتلة الذرية | | القوة النووية | |
| 3 | رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعا للزيادة فـي ....................... | | | | | | |
| نصف القطر الذري | | العدد الكتلي | | العدد الذري | | عمر النصف |
| 4 | تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و ................. | | | | | | |
| النحاس | الألمونيوم | | القصدير | | النيكل | |
| 5 | أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما .................. و ....................... | | | | | | |
| القصدير والذهب | | القصدير والكربون | | القصدير والرصاص | | القصدير و الفضة |
| 6 | عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى ............. | | | | | | |
| أيون موجب | أيون سالب | | أيون جزئي | | أيون تساهمي | |
| 7 | تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة .................... | | | | | | |
| تساهمية | | فلزية | | أيونية | | ذرية |
| 8 | تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي بـ ................... | | | | | | |
| المتفاعلات | النواتج | | العوامل المساعدة | | المثبطات | |

* السؤال الثاني: (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

10

* (ب) فسري ما يـلي عمليًا؟

1- تُسمى عناصر **المجموعة 18** الغازات النبيلة؟ ...........................................................................................................................................

2- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

...........................................................................................................................................

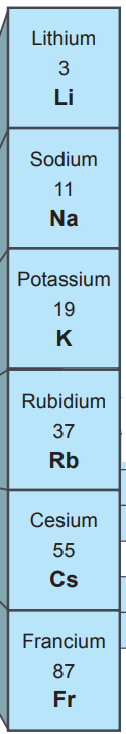
10

* السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| الفلزات | وجه المقارنة | اللافلزات |
|  | التوصيل للحرارة والكهرباء |  |
|  | الحالة الفيزيائية |  |

اقلبي الصفحة

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني | 2- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة. | 3- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي. | 4-عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط). |
|  | المجموعة: ..............  الدورة: ................. |  | 1-  2- |

* (ب) أمامكِ مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكملي الجدول حسب المطلوب:

(ج)أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -

طاقة + H**2** + O**2** H**2**O

1-

2- حددي هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة؟

10

* السؤال الرابع: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (Χ) أمام العبارة الخاطئة:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصمتة متجانسة. | ( ) |
| 1. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و٢ نيوترون هي جسيمات بيتا. | ( ) |
| 1. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم – 238. | ( ) |
| 1. تنشأ الرابطة الفلزية دائمًا بين الفلزات واللافلزات. | ( ) |
| 1. يقل نشاط الهالوجينات كيميائيًا عند الانتقال من أعلى إلى أسفل. | ( ) |
| 1. يتسع مجال الطاقة الأول لـ 8 إلكترونات فقط. | ( ) |
| 1. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائــي عن طريق إضافة مثبط. | ( ) |
| 1. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائــي. | ( ) |
| 1. تزداد سرعة التفاعل الكيميائــي عند زيادة درجة الحرارة. | ( ) |
| 1. يُعد انصهار الجليد مثالًا على التغيــر الكيميائــي. | ( ) |

انتهت الأسئلة ولله الحمد

دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة: ..............................................

انتهت الأسئلة ولله الحمد

دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة: ..............................................

|  |
| --- |
| **التاريخ : / / 1444 هـ**  **المادة : العلوم**  **الزمن : ساعة ونصف**  **الصف : الثالث متوسط**  **المملكة العربية السعودية**  **وزارة التعليم**  **إدارة التعليم**  **مدرسة** |
| |  |  | | --- | --- | | **أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور ( الأول ) للعام الدراسي : 1444 هـ** | | | **اسم الطالب ........................................................................................................** | **المصحح ....................................** | |
| 40 | |
| **الدرجة**  **.......... / 15 درجة**  **السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :**   |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  | | | | | | | | | 1. **تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :** | | | | | | | | | **أ** | **بروتونات** | **ب** | **أيونات** | **ج** | **إلكترونات** | **د** | **النظائر** | | 1. **لتحديد عمر المخلوقات الحية يستخدم نظير::** | | | | | | | | | **أ** | **الكربون-14** | **ب** | **الكربون-13** | **ج** | **الكربون-12** | **د** | **الكربون-11** | | 1. **أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :** | | | | | | | | | **أ** | **النيكل** | **ب** | **النحاس** | **ج** | **الكوبالت** | **د** | **الحديد** | | 1. **أكثر عناصر مجموعة الهالوجينات ( المجموعة 17 ) نشاطا :** | | | | | | | | | **أ** | **الفلور F** | **ب** | **الكلور Cl** | **ج** | **البروم Br** | **د** | **اليود I** | | 1. **مستوى الطاقة الثالث في الذرة يتسع إلى :** | | | | | | | | | **أ** | **18 إلكترونين** | **ب** | **إلكترونين** | **ج** | **8 إلكترونات** | **د** | **32 إلكترون** | | 1. **عدد فترات عمر النصف لعنصر السيزيوم- 137(3فترات) فكم يتبقى منه إذا بدأنا بعينة كتلتها 60جم :** | | | | | | | | | **أ** | **7,5** | **ب** | **30 جم** | **ج** | **15 جم** | **د** | **60 جم** | | 1. **أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل الكيمائي :** | | | | | | | | | **أ** | **الحرارة** | **ب** | **موازنة المعادلة** | **ج** | **مساحة السطح** | **د** | **التركيز** | | 1. **الاستنتاج الذي توصل له رذرفورد في تجربته ؟** | | | | | | | | | **أ** | **الذرة كرة صماء** | **ب** | **وجود الالكترونات** | **ج** | **معظم حجم الذرة فراغ** | **د** | **الذرة لا تنقسم** | | **9** | **خلال عملية التحول بيتا ، يتحول النيوترون إلى بروتون و :** | | | | | | | | **أ** | **نظير** | **ب** | **جسيم ألفا** | **ج** | **نواة** | **د** | **جسيم بيتا** | | **10** | **من العناصر الفلزية ويستخدم في بطاريات الجوالات والكاميرات :** | | | | | | | | **أ** | **الصوديوم ( Na )** | **ب** | **البروم Br** | **ج** | **الكلور ( Cl )** | **د** | **الليثيوم ( Li )** | | **11** | **الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية :** | | | | | | | | **أ** | **أحماض** | **ب** | **أيونات** | **ج** | **أملاح** | **د** | **جزيئات** | | **12** | **أي مما يأتي تغيراً كيميائيّاً ؟** | | | | | | | | **أ** | **تكَّون راسب من الصابون** | **ب** | **تحول الشمع السائل إلى صلب** | **ج** | **تمزيق ورقة** | **د** | **كسر بيضة نيئة** | | **13** | **أيّ ممّا يأتي يصف العامل المحفز ؟** | | | | | | | | **أ** | **يسرع التفاعل الكيميائي** | **ب** | **هو من المواد المتفاعلة** | **ج** | **هو من المواد الناتجة** | **د** | **يستهلك أثناء التفاعل** | | **14** | **المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي :** | | | | | | | | **أ** | **طاقة التنشيط** | **ب** | **عامل محفز** | **ج** | **سرعة التفاعل** | **د** | **الإنزيمات** | | **15** | **المثبطات في التفاعل الكيميائي :** | | | | | | | | **أ** | **تقلل من سرعة التفاعل** | **ب** | **تزيد من مساحة السطح** | **ج** | **تزيد من سرعة التفاعل** | **د** | **تقلل من فترة صلاحية الطعام** |   **السؤال الثاني: صغ علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة , وعلامة ( 🗶 ) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :**  **.......... / 15 درجة**   |  | | --- | | 1. **تصادم جزيئات المواد المتفاعلة بشكل كافٍ شرط لإحداث التفاعل ( )** | | 1. **عناصر المجموعات من 3 – 12 تسمى العناصر الانتقالية ( )** | | 1. **رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب رأي مندليف ( )** | | 1. **كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات ( )** | | 1. **الفلز عنصر لامع و موصل للكهرباء و الحرارة ( )** | | 1. **تقاس سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق قياس سرعة استهلاك أحد لمواد المتفاعلة أو سرعة تكون أحد المواد الناتجة ( )** | | 1. **الرمز الكيميائي للبوتاسيوم B ( )** | | 1. **نوع الرابطة الكيميائية في مركب كلوريد الصوديوم أيونية ( )** | | 1. **كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً ( )** | | 1. **تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري بالدورات ( )** | | 1. **الكربون له أشكال مختلفة مثل الألماس و الجرافيت ( )** | | 1. **الفلزات القلوية في المجموعة رقم (1) أعلى نشاطا من الفلزات القلوية الأرضية مجموعة رقم (2) ( )** | | 1. **المعادلة الكيميائية هي وصف موجز ودقيق و مختصر و دقيق للتفاعل الكيميائي ( )** | | 1. **التفاعلات الطاردة للطاقة يتحرر منها طاقة حرارية ( )** | | 1. **زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل ( )** |   **السؤال الثالث: أ) أكمل العبارات التالية من بين القوسين :**  **} أيونية – التحول – قانون حفظ الكتلة – تساهمية – المتفاعلات– طومسون - النواتج {**   |  | | --- | | **1. عدد الذرات و نوعها يجب أن يكون متساوياً في النواتج و المتفاعلات ........................................** | | **2. نوع الرابطة في جزئ الكلور Cl2**  **رابطة ........................................** | | **3. المواد البادئة في التفاعل تسمى ........................................** | | **4. الذرة كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج ........................................** | | **5. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي ........................................** |   **ب ) أكمل المعادلة التالية : ج ) أوزن المعادلة التالية :**  **234Pa91 →   ……..U…… + α**  **د )أكمل الجدول التالي :**     |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | **التمثل النقطي** | **المجموعة** | **الدورة** | **المستوى الثالث** | **المستوى الثاني** | **المستوى الأول** | **العدد الذري** | **العنصر** | |  |  |  |  |  | **2** | **7** | **النتروجين** |     **ه- أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الفضة ؟**  **انتهت الأسئلة وفقكم الله** | |

**2**

**انتهت الأسئلة وفقكم الله**

\*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **المملكة العربية السعودية**  **وزارة التعليم**  **إدارة التعليم بمحافظة جدة (بنين)**  **هشام فرغلي حسانين** | **اختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني**  **(الدور الأول)**  **لعـــام 1446 هـ**  **الصف / الثالث المتوسط**  **المادة / العلـــــــــــــــــــوم**  **الزمن / ساعة ونصف** |

**اسم الطالب / ............................................................................. رقم الجلوس /.........................................**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **السؤال** | **الدرجة قبل المراجعة** | | | **المصحح** | | | | **الدرجة بعد المراجعة** | | **المراجع** | |
| **رقماً** | **كتابه** | | **الاسم** | | **التوقيع** | | **رقماً** | **كتابه** | **الاسم** | **التوقيع** |
| **الأول** |  |  | |  | |  | |  |  |  |  |
| **الثاني** |  |  | |  | |  | |  |  |  |  |
| **الثالث** |  |  | |  | |  | |  |  |  |  |
| **الرابع** |  |  | |  | |  | |  |  |  |  |
| **المجموع** | **رقماً** | |  | | **كتابة** | |  | | | | |

**الدرجة الكلية**

**40**

|  |
| --- |
| **أجب عن جميع الأسئلة التالية علما بأن عدد الأسئلة (4 ) موزعة على (4) صفحات** |

**السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة مما يلي**

**درجة لكل فقرة**

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) في الجدول الدوري الحديث ..................دورات افقية**

**ا**) 3 ب) 5 ج) 6 د) 7

**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

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

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

**تابع الأسئلة في الصفحة التالية**

1

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

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

**8) أي مجموعات العناصر التالية تتحد سريعا مع العناصر الأخرى لتكون مركبات :**

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

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

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

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

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

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

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

**12) مما تتكون جميع المواد:**

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

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

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

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

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

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

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

**16) أكثر العناصر استقرارا:**

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

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

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

**تابع الأسئلة في الصفحة التالية**

2

**18) الهليوم له ................... في مستوي طاقته الخارجي:**

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

**19) ما أكبر عدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة**

أ) 2 ب) 16 ج) 18 د) 24

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

ا) متعادلة ب) ايون ج) مركب ج) مرتبطة

ا**لسؤال الثاني: ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( × ) أمام العبارة الخاطئة**

**درجة لكل فقرة**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** | **ذرات الهيدروجين اصغر ذرات العناصر الموجودة في الطبيعة** |  |
| **2** | **الحجم من الخصائص الفيزيائية للمادة** |  |
| **3** | **لكل عنصر تركيب ذري مميز له** |  |
| **4** | **للذرة نواة صغيرة جدا تحوي البروتينات والنيوترونات** |  |
| **5** | **كلما ابتعد المستوي عن النواة اتسع لعدد اقل من الالكترونات** |  |
| **6** | **جميع المواد حتي الصلبة فيها فراغات** |  |
| **7** | **يدخل الأكسجين في تركيب الصخور والمعادن** |  |
| **8** | **كلما زاد التركيز زاد عدد جسيمات المادة فى وحدة الحجوم** |  |
| **9** | **تٌسمي عناصر المجموعة الاولي بالفلزات القلوية** |  |
| **10** | **الاحتراق تفاعل ماص للحرارة** |  |

3

**تابع الأسئلة في الصفحة التالية**

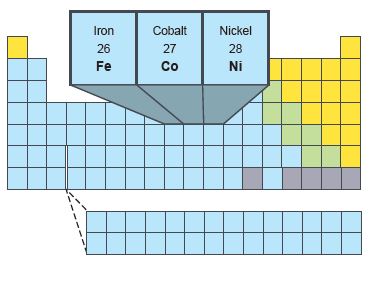
ا**لسؤال الثالث: صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب**

**درجة لكل فقرة**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **م** | **القائمة أ** |  | **القائمة ب** |
| **1** | **هو عدد البروتونات الموجودة في نواة العنصر** |  | **عمر النصف** |
| **2** | **جسيم متعادل الشحنة في النواة** |  | **الالكترونات** |
| **3** | **مادة مكونة من نوع واحد من الذرات** |  | **العدد الكتلى** |
| **4** | **مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة** |  | **العنصر** |
| **5** | **جسيمات سالبة الشحنة** |  | **النيترون** |
|  |  |  | **العدد الذري** |

ا**لسؤال الرابع : أجب عما يلى**

**درجتان ونصف**



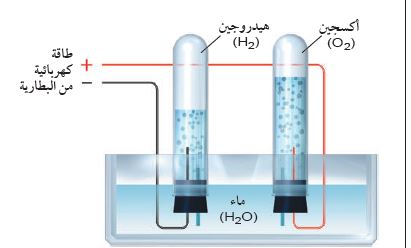
1- **ما الاسم الذي يطلق على العناصر الثلاثة البارزة**

**في الشكل المقابل والتي تستخدم فى عمليات**

**صناع الفولاز ومخاليط فلزات أخري ؟**

**.........................**

**درجتان ونصف**



**2- من خلال الشكل المقابل أكتب معادلة التحلل**

**الكهربائي للماء ؟**

**..................................................**

**انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح**

4

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **توقيع المراجع** | **توقيع المصحح** | **الدرجة** | | **رقم السؤال** |
| **كتابة** | **رقما** |
|  |  |  |  | **الأول** |
|  |  |  |  | **الثاني** |
|  |  |  |  | **الثالث** |
|  |  |  |  | **المجموع** |
|  | | | | |



**المملكة العربية السعودية**

**وزارة التعليم**

**إدارة التعليم بعفيف**

**المتوسطة الخامسة للبنات**

**اختبار الفصل الدراسي الثاني ( الدور الثاني ) للعام الدراسي 1444هـ في مادة العلوم - للصف الثالث المتوسط -( عام - تحفيظ)**

**اليوم : التاريخ : الفترة : الأولى الزمن : ساعة ونصف**

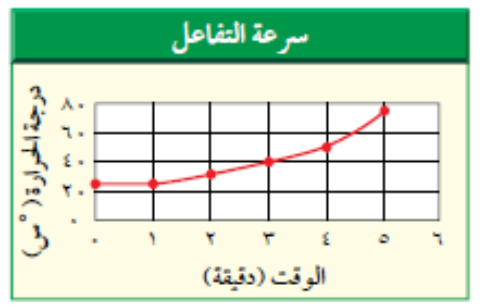
السؤال الأول: أ- اختاري الاجابة الصحيحة في كلا مما يلي :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | خلال تحلل بيتا يتحول النيوترون إلى بروتون و: | | |
| أ | نظير | ج | جسيم ألفا |
| ب | نواة | د | جسيم |
|  | مالعملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر؟ | | |
| أ | التحول | ج | عمر النصف |
| ب | التفاعل الكيميائي | د | سلسلة تفاعلات |
|  | تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة : | | |
| أ | بروتونات | ج | أيونات |
| ب | نظائر | د | إلكترونات |
|  | العدد الذري للعنصريساوي: | | |
| أ | مستويات الطاقة | ج | البروتونات |
| ب | النيوترونات | د | جسيمات ألفا |
|  | توصل طومسون إلى أن الضوء المتوهج من شاشات CRT صادر عن سيل من الجسيمات المشحونه لأنها | | |
| أ | خضراء اللون | ج | انحرفت بواسطة مغناطيس |
| ب | شكلت ظلا" للأنود | د | حدثت فقط عند مرور التيار الكهربائي |
|  | أي من العناصر التالية ليس من العناصر الإنتقالية : | | |
| أ | الذهب | ج | الفضة |
| ب | الكالسيوم | د | النحاس |
|  | أي العناصر التالية لاينتمي إلى ثلاثية الحديد: | | |
| أ | النيكل | ج | النحاس |
| ب | الكوبالت | د | الحديد |
|  | المجموعة التي جميع عناصرها لافلزات : | | |
| أ | 18 | ج | 2 |
| ب | 1 | د | 12 |
|  | أي الهالوجينات التالية عنصر مشع: | | |
| أ | الأستاتين | ج | الكلور |
| ب | البروم | د | اليود |
| 10 | أي ممايلي لايعد عنصر : | | |
| أ | الحديد | ج | الكربون |
| ب | الفولاذ | د | الأكسجين |
| 11 | أي ممايلي أصغر كتلة : | | |
| أ | الإلكترون | ج | النواة |
| ب | البروتون | د | النيوترون |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 12 | العدد الذري لعنصر الروثينيوم هو 44 والعدد الكتلي 101 ماعدد البوتونات | | |
| أ | 44 | ج | 57 |
| ب | 88 | د | 101 |
| 13 | أي العبارات التالية عن الجدول الدوري صحيحة: | | |
| أ | جميع العناصرتوجد في الطبيعة | ج | العناصر المتشابهة تقع في نفس المجموعة |
| ب | تم ترتيبها حسب زمن إكتشافها | د | رتبت العناصر حسب رأي مندليف |
| 14 | أي ممايلي لايعد من خصائص الفلزات : | | |
| أ | قابلة للسحب والتشكيل | ج | قابلة للطرق |
| ب | لامعة | د | رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء |
| 15 | مارقم المجموعة التي عناصرها مستقرة في مستويات الطاقة الخارجية | | |
| أ | 1 | ج | 16 |
| ب | 13 | د | 18 |
| 16 | : أب مما يلي يصف الرمز CL | | |
| أ | أيون سالب | ج | أيون موجب |
| ب | مركب أيوني | د | جزيئ قطبي |
| 17 | أي مما يأتي ليس صحيحا"فيما يتعلق بجزيء H2O: | | |
| أ | يحوي ذرتي هيدروجين | ج | مركب تساهمي قطبي |
| ب | يحوي ذرة أكسجين | د | مركب أيوني |
| 18 | ماذا يحدث للألكترونات عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية : | | |
| أ | تفقد | ج | تتشارك الذرات بشكل متساوي |
| ب | تكتسب | د | تتشارك الذرات بشكل غير متساوي |
| 19 | يدل الرقم 2 الموجود في الصيغة الكيميائية CO2 : | | |
| أ | أيوني أكسجين | ج | جزيئي CO2 |
| ب | ذرتي أكسجين | د | مركبي CO2 |
| 20 | أي ممايأتي يعد تغير كيميائي : | | |
| أ | تمزيق ورقة | ج | تحول الشمع السائل إلى صلب |
| ب | كسر بيضة نيئة | د | تكون راسب من الصابون |
| 21 | أي مما يأتي يقلل من سرعة التفاعل الكيميائي: | | |
| أ | زيادة درجة الحرارة | ج | تقليل تركيز المواد المتفاعلة |
| ب | زيادة تركيز المواد المتفاعلة | د | أضافة عامل محفز |
| 22 | أي مما يأتي لايعتبر دليل على حدوث تفاعل كيميائي : | | |
| أ | تحول طعم الحليب إلى طعم مر | ج | تكثف بخار الماء على النافذة |
| ب | تصاعد رائحة قوية من البيض المكسور | د | تحول لون البطاطس إلى لون غامق |
| 23 | أي ممايأتي لايؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي : | | |
| أ | موازنة التفاعل الكيميائي | ج | الحرارة |
| ب | مساحة السطح | د | التركيز |
| 24 | نوع الرابطة في جزئ غاز النيتروجين ( N2 ): | | |
| أ | أيونية | ج | أحادية |
| ب | ثنائية | د | ثلاثية |
| 25 | ما أكبر عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة : | | |
| أ | 8 | ج | 16 |
| ب | 18 | د | 24 |

**ب - بالاستعانة بالرسم البياني التالي أجيبي على السؤال التالي :**

**كم يستغرق التفاعل لتصل درجة الحرارة إلى 50 درجة مئوية ؟......................................**



**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ج- فسري :لماذا يحفظ الزئبق بعيدا" عن السيول ومجاري المياه ؟؟؟**

**..........................................................................................................................................**

**إذا تغير حجم المادة ولم تتغير خاصية إخرى فإن هذا التغير تغير فيزيائي وليس كيميائي؟؟**

**................................................................................................................................**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**السؤال الثاني : أ\_ ضعي الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب**

**{ النيوترون – العنصر \_ العدد الكتلي \_ الإلكترونات \_ التحلل الإشعاعي \_ العدد الذري }**

**1-..................... جسيم متعادل الشحنة في النواة .**

**2-.......................مادة مكونة من نوع واحد من الذرات .**

**3-.......................مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.**

**4-.......................جسيمات سالبة الشحنة .**

**5-.......................عملية تحرير الجسيمات والطاقة من النواة .**

**6- ......................عدد البروتونات في الذرة .**

**ب – أكملي المعادلة التالية وأذكري إسم هذا المركب :**

**CaCI2+ 2AgNO3 2……………….. + Ca( NO3)2**

**إسم المركب :.......................**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ج- بالإستعانة بصيغ المركبات الكيميائية حددي عدد ذرات الفلزات واللافلزات الداخلة في تركيب المركب :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **صيغة المركب** | **عدد الذرات الفلزية** | **عدد الذرات اللافلزية** |
| **Cu2O** |  |  |
| **AL2S3** |  |  |
| **NaF** |  |  |
| **PbCL4** |  |  |

**السؤال الثالث :**

**أ- صنفي التفاعلات التالية إلى ( ماص للطاقة \_ طارد للطاقة )**

**طاقة 2H2 + O2 2H2O + .............................**

**+2H2O 2H2+ O2 طاقة ...............................**

**طاقة CO2+2H2O+ CH4+2O2 .................**

|  |
| --- |
|  |

**ب- حددي ما إذا كانت المعادلة التالية موزونة أم لا و لماذا ؟؟**

Ca + CL 2 CaCL 2

..........................................................................................................................................

|  |
| --- |
| ج- أكملي الخريطة المفاهيمية التالية :  سرعة التفاعل الكيميائي  تبطئ بـــ  تتأثر بـــ تسرع من خلال أنواعها |

ايونية

**،،،،،،،،،، انتهت الأسئلة ،،،،،،،،**

بالتوفيق للجميع .... صديقتك : تمام فالح