|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 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: ..............................................