

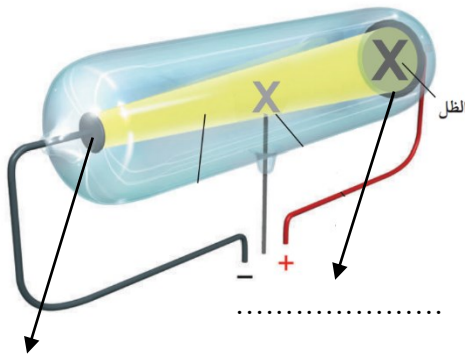
| | | |
|----------------------|---|---------------------------|
| المادة: علوم |  <p>رؤية VISION 2030 وزارة التعليم</p> <p>أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ</p> <p>https://t.me/Sciences_203 قناتنا</p> | المملكة العربية السعودية. |
| الصف: ثالث متوسط | | وزارة التعليم. |
| التاريخ: / / ١٤٤٤ هـ | | إدارة تعليم |
| اليوم: | | مكتب تعليم |
| عدد الصفحات: ٣ | | مدرسة |
| الزمن: ساعة ونصف. | | اسم الطالب: |
| رقم الجلوس: | | |

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

١٠

♥ السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

| | |
|-------|---|
| | ١. تغيير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي. |
| | ٢. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير. |
| | ٣. عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي. |
| | ٤. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية. |
| | ٥. ذرات العنصر نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات. |
| | ٦. الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي. |



♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

١- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.....

٢- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

٣- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لماذا؟

.....

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

١٠

| | | | | |
|---|------------------|------------------|----------------|---|
| اكتشف طومسون جسيمات سالبة الشحنة تسمى | | | | ١ |
| الإلكترونات | النيوترونات | البروتونات | الأيونات | |
| هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة. | | | | ٢ |
| العدد الذري | العدد الكتلي | الكتلة الذرية | القوة النووية | |
| رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعا للزيادة في | | | | ٣ |
| نصف القطر الذري | العدد الكتلي | العدد الذري | عمر النصف | |
| تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و | | | | ٤ |
| النحاس | الألمونيوم | القصدير | النيكل | |
| أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما و | | | | ٥ |
| القصدير والذهب | القصدير والكربون | القصدير والرصاص | القصدير والفضة | |
| عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى | | | | ٦ |
| أيون موجب | أيون سالب | أيون جزئي | أيون تساهمي | |
| تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة | | | | ٧ |
| تساهمية | فلزية | أيونية | ذرية | |
| تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي ب | | | | ٨ |
| المتفاعلات | النواتج | العوامل المساعدة | المتبقيات | |

♥ (ب) فسري ما يلي عمليًا؟

١- تُسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة؟

.....

٢- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

.....

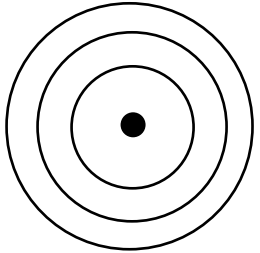
♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

١٠

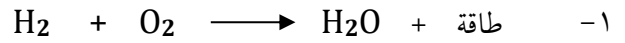
| اللافلزات | وجه المقارنة | الفلزات |
|-----------|---------------------------|---------|
| | التوصيل للحرارة والكهرباء | |
| | الحالة الفيزيائية | |

♥ (ب) أَمَامِكِ مجموعة من مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

| |
|----------------------|
| Lithium 3 Li |
| Sodium 11 Na |
| Potassium 19 K |
| Rubidium 37 Rb |
| Cesium 55 Cs |
| Francium 87 Fr |

| ٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط). | ٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي. | ٢- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة. | ١- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني |
|---|-----------------------------------|-----------------------------------|---|
| -١ | | المجموعة: |  |
| -٢ | | الدورة: | |

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



٢- حددي هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة؟

♥ السؤال الرابع: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

١٠

| | |
|-----|--|
| () | ١. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصممة متجانسة. |
| () | ٢. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات بيتا. |
| () | ٣. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم - ٢٣٨. |
| () | ٤. تنشأ الرابطة الفلزية دائماً بين الفلزات واللافلزات. |
| () | ٥. يقل نشاط الهالوجينات كيميائياً عند الانتقال من أعلى إلى أسفل. |
| () | ٦. يتسع مجال الطاقة الأول ل ٨ إلكترونات فقط. |
| () | ٧. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق إضافة مشيط. |
| () | ٨. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائي. |
| () | ٩. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة. |
| () | ١٠. يُعد انصهار الجليد مثالاً على التغير الكيميائي. |

انتهت الأسئلة والله الحمد
دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح
معلمة المارة: