**ـــــــــــ**

**5**

**ـــــــــــ**

**15**

**السؤال الأول :**

|  |
| --- |
| 1. **يوجد غاز الأوزون في طبقة .................**
 |
| **أ- الستراتوسفير**  | **ب- الميزوسفير** | **ج-الاكسوسفير** |
| 1. **ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في لبيئة ؟...........**
 |
| **أ-الكيمياء الحيوية**  | **ب-الكيمياء العضوية** | **ج- الكيمياء البيئية**  |
| 1. **ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون**
 |
| **أ- مونتريال** | **ب-دوبسون**  | **ج- توماس** |
| 1. **عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو**
 |
| **أ- حجم البالون** | **ب- درجة الحرارة** | **ج- كمية الهواء في البالون**  |
| 1. **ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر ..................**
 |
| **أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية** | **ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية** | **ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها** |

 **اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :**

**ـــــــــــ**

**5**

**السؤال الثاني :**

أ/ **قارني بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وجة المقارنة**  | **البحث النظري** | **البحث التطبيقي** |
| **المفهوم العلمي**  |  |  |

انتقلي للصفحة التالية

**ب/ اكتبي تفسيرا علميًا لكل من :**

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلًا من الوزن في قياساتهم

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

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

2/ يعد الأوزون مهمًا

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

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

3/ فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون :

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

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

**ـــــــــــ**

**5**

**السؤال الثالث :**

ضعي علامة ( ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( X ) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

1. من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ( )
2. مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ( )
3. تصنف الأفكار بإنها مادة . ( )
4. الفرضية :هي عملية لجمع المعلومات. ( )
5. الطريقة العلمية هي هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ( )

**أرجوا لكن التوفيق والسداد**

**معلمة المادة : دعواتكم الصالحة جزيتم خيراً**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| اسم الطالبة |  | الصف | 1 /  |



|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| المملكة العربية السعوديةوزارة التعليمادارة التعليم بمكتب شرق جدةالثانوية  |  | الدرجة |
|  |
| 15 |

|  |
| --- |
| **اخـتبار الكيمياء الصف الأول الثانوي ( 2 )**-A |
| السؤال الاول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي : |
| 1- .................. مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية. |
| أ - العنصر | ب- المخلوط | ج- المركب | د- المادة النقية |
| 2- إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط .................. |
| أ - الملح | ب- السكر | ج- الهيليوم  | د- الماء |
| 3- .................. طريقة يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل. |
| أ - الكروماتوغرافيا | ب- الترشيح | ج- التقطير | د- التبلور |
| 4- جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، **مـاعـدا** ........ |
| أ - الكتلة | ب- الطول | ج- الحجم | د- درجة الغليان  |
| 5- يمكن فصل مكونات الحبر بطريقة ........ |
| أ - الكروماتوغرافيا | ب- الترشيح | ج- التقطير | د- التبلور |
| 6- رمز عنصر الصوديوم الكيميائي |
| أ - He | ب- Na | ج- Fe | د- H |
| 7- إذا تفاعل 22 g من الصوديوم تماماً مع 10 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟ |
|  أ- 52 g | ب - 12 g |  ج- 32 g  |  د- 26 g |
| 8- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه ولها صفة الجريان.................. |
| أ- الهيدروجين | 1. الحديد
 | ج- الأكسجين | د- الماء |
| 9- : ..................... **ليس** من التغيرات الفيزيائية للمادة. |
| أ – تكسر الزجاج | ب- تكون الصدأ | ج- تكوين الجليد | د- قص ورقة |
| 10- جميع الأمثلة التالية عناصر ماعدا  |
| أ - النحاس | ب- الذهب | ج- الماء | د- الصوديوم |
| 11- نسبة كتلة الأكسجين في H2O الى نسبة كتلة الاكسجين في H2O2 يحقق قانون .................. |
| أ – قانون حفظ الكتلة  | ب- قانون حفظ الطاقة | ج- قانون النسب المتضاعفة | د- القانون العام للغازات |
| 12- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها ................  |
| أ - الترشيح | ب- التحليل الكهربائي | ج- التقطير | د- التبلور |
| 13- عينة من مركب مجهول كتلتها 80 g تحتوي على10 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟ |
| أ - 1.58 % | ب- 12.5 % | ج- 15.8 % | د- 16.2 % |
| 14**-** العناصر الموجودة في دورة واحدة لها خواص فيزيائية وكيميائية متشابهة  |
| أ- صحيح  | ب – خطأ | انتهت مع دعواتي لكن بالتوفيق معلمة المـــــادة : |
| 15- أول من وضع نسخة للجدول الدوري العالم مندليف. |
| أ- صحيح  | ب – خطأ |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  | **المدرسه: الثانويه الثانيه.** |
| **وزراة التعليم – محافظة املج** | **الفصل: الثاني**  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك** | **المادة ( الخواص والمتغيرات)** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **الاسم:** | **الشعبة:** | **الصف:** |

**السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:**

|  |
| --- |
| **1 - أي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان ؟** |
| **أ – الاوزون** | **ب- الخشب** | **ج- الماء** | **د- الدم** |
| **2- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه ...** |
| **أ – السائل** | **ب- الصلب** | **ج- الغاز** | **د- البلازما** |
| **3- تشير كلمة ........ إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.** |
| **أ – غاز** | **ب- بخار** | **ج- سائل** | **د- صلب** |
| **4- كل الخواص الاتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ماعدا .** |
| **أ – الكثافة** | **ب- اللون** | **ج- القساوة** | **د- القابلية للاشتعال** |
| **5- من الامثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة** |
| **أ – الكتلة** | **ب- الحجم** | **ج - درجة الانصهار** | **د- الطول** |
| **6- خاصية فيزيائية غير مميزة للمادة .** |
| **أ – الطول** | **ب- الكثافة** | **ج- درجة الغليان** | **د- اللون** |
| **7- كل التغيرات الاتية كيميائية ماعدا :** |
| **أ – احتراق الورق**  | **ب- تعفن الخبز** | **ج- كسر قلم جزأين** | **د- صدأ الحديد** |
| **8- جميع المخاليط التالية غير متجانسة ماعدا:** |
| **أ – الحليب** | **ب- الدم** | **ج- محلول السكر** | **د- النفايات** |
| **9- تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها.** |
| **أ – التقطير** | **ب- الكروموتوجرافيا** | **ج- الترشيح** | **د- التبلور** |
| **10- النحاس والذهب والفضة أمثلة على :** |
| **أ – العناصر** | **ب- المركبات**  | **ج- المخاليط** | **د- المحاليل** |
| **11- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها** |
| **أ – الترشيح** | **ب – التقطير** | **ج– التبلور** | **د – التحليل الكهربائي** |
| **12- من الامثله علي المركبات. التي توضح قانون النسب المتضاعفة** |
| **أ – NaOH , NaCl** | **ب – CaCl2 , H2O** | **ج – H2O , H2O2** |
| **13- يتفاعل 1 g هيدروجين كلياً مع 19 g فلور .... ما النسبة المئوية بالكتله للهيدروجين** |
| **أ – 5%** | **ب – 95%** | **ج– 85%** | **د – 1%**  |

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

**السؤال الثاني : ( أ ) - صنف التغيرات التالية الي الكيميائية او فيزيائية**

|  |  |
| --- | --- |
| **مثال** | **نوع التغير** |
| 1. **كسر الزجاج**
 |  |
| 1. **احتراق الفحم**
 |  |
| 1. **تقطيع الورق**
 |  |
| 1. **انصهار الثلج**
 |  |
| 1. **صدأ الحديد**
 |  |
| 1. **تخمر الخبز**
 |  |
| 1. **سحق علبة الومنيوم**
 |  |
| 1. **اتحاد الالومنيوم مع الاكسجين**
 |  |
| 1. **تدوير علبة الالومنيوم المستعملة لانتاج علبة جديدة**
 |  |
| 1. **ذوبان الملح او السكر**
 |  |
| 1. **تآكل الحديد**
 |  |
| 1. **تحلل النباتات الميتة**
 |  |

**(ب ) 1 - هل يعد تخمر الموز عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك**

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

 **2- هل يعد تغير حالة المادة عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك**

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

 **السؤال الثالث : مسائل حسابية :**

 **(أ)- عينة من مركب مجهول كتلتها 78,0g تحتوي علي 12,4 g هيدروجين اما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟**

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

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

 **(ب)- تحلل أكسيد الزئبق II وكانت كتلته g 25 إلى زئبق واكسجين وكانت كتلة الزئبق g10 فما كتلة ؟**

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

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

**انتهت الأسئلة**

 **أ/فوزية مطلق المرواني**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  | **المدرسه: الثانويه الثانيه.** |
| **وزراة التعليم – محافظة املج** | **الفصل: الثالث**  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك** | **المادة (تركيب الذرة)** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **الاسم:** | **الشعبة:** | **الصف:** |

**السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:**

|  |
| --- |
| 1. **اعتقد الفلاسفة الاغريق أن المادة مكونة من:**
 |
| **أ – تراب-ماء-هواء-نار** | **ب- سائلة-صلبة-غازية-بلازما** | **ج- عناصر-مركبات-مخاليط-محاليل** | **د- الفا-بيتا-دلتا-جاما** |
| **2- أول من اقترح فكرة أن المادة ليست قابلة للانقسام إلى مالا نهاية هو العالم:** |
| **أ – ديمقريطس** | **ب- رذرفورد** | **ج- دالتون** | **د- طومسون** |
| **3- تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدا تسمى:** |
| **أ – عنصر** | **ب- جزيء** | **ج- ذرة** | **د- مركب** |
| **4- الذرات المختلفة تتحد بنسبة عددية بسيطة لتكوين المركبات أحد أفكار العالم.** |
| **أ – أرسطو** | **ب- ديمقريطس** | **ج- دالتون** | **د- شادويك** |
| **5- أشعة المهبط تحمل شحنة:** |
| **أ – موجبة** | **ب- سالبة** | **ج - عديمة الشحنة** | **د- متعادلة** |
| **6- العالم الذي استطاع تحديد شحنة الإلكترون هو:** |
| **أ – شادويك** | **ب- رذرفورد** | **ج- طومسون** | **د- مليكان** |
| **7- تكون الذرة متعادلة كهربائيا عندما:** |
| **أ – عدد البروتونات=عدد النيوترونات** | **ب- العدد الذري=عدد الكتلة** | **ج- عدد البروتونات=عدد الإلكترونات** | **د- عدد الإلكترونات=عدد الكتلة** |
| **8-** **ما شحنة الذرة:** |
| **أ – موجبة** | **ب- سالبة** | **ج- -2** | **د- متعادلة** |
| **9- العدد الكتلي**: |
| **أ – البروتونات** | **ب- الإلكترونات** | **ج- البروتونات و الإلكترونات** | **د- البروتونات و النيوترونات** |
| **10- عدد النيترونات لعنصر عدده الذري (18) وعدده الكتلي (40) هو:** |
| **أ – 18** | **ب- 58** | **ج- 40** | **د- 22** |
| **11- مجموع العدد الذري وعدد النيوترونات يساوي:** |
| **أ – عدد الإلكترونات** | **ب – عدد البروتونات** | **ج– عدد الكتلة** | **د – عدد التكافؤ** |
| **12- النظائر هي ذرات لعنصر واحد تتساوى في:** |
| **أ – عدد الإلكترونات** | **ب – عدد النيوترونات** | **ج – عدد البروتونات والنيترونات** | **د – عدد البروتونات والنيترونات والإلكترونات** |
| **13- العالم الذي لاحظ الومضات الضوئية في أنابيب أشعة المهبط في مختبر معتم هو:** |
| **أ – طومسون** | **ب – دالتون** | **ج– وليام كروكس** | **د – شادويك** |

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

|  |
| --- |
| **14-** **أي من الإشعاعات التالية ساهم اكتشافها إلى اختراع التلفزيون:** |
| **أ – الفا** | **ب – بيتا** | **ج– المهبط** | **د – المصعد** |
| **15- الذرة الوحيدة التي لا تحتوي على نيوترونات هي:** |
| **أ – الهيليوم** | **ب – الهيدروجين** | **ج– الأكسجين** | **د – النيتروجين** |
| **16- عدد يحدد هوية الذرات وأنويتها هو**: |
| **أ – عدد النيوترونات** | **ب – عدد الكتلة** | **ج– العدد الذري** | **د – عدد التكافؤ** |
| **17- يسمى مجموع أعداد البروتونات والنيترونات في الذرة بـ :** |
| **أ – النظائر** | **ب – العدد الذري** | **ج– العدد الكتلي** | **د – الإلكترونات** |
| **18- تسمى ذرات العناصر المختلفة والتي تتساوى في عدد الكتلة وتختلف في العدد الذري**: |
| **أ – الأيونات** | **ب – المتكاتلات** | **ج– النظائر** | **د – المعاملات** |
| **19- ما هي وحدة الكتل الذرية:** |
| **أ –** $\frac{1}{12}$ **من كتلة ذرة الكربون-12** | **ب – 1/16 من كتلة ذرة الكربون-16** | **ج– تساوي بالضبط كتلة البروتون** | **د – تساوي كتلة البروتون وكتلة النيوترون** |
| **20-ما الي يشغل معظم حجم الذرة** |
| **أ – البروتونات** | **ب – النيوترونات** | **ج– الالكترونات** | **د – الفراغ** |

**السؤال الثاني :** **اكتب عن يمين كل جملة في العمود A رمز ما يناسبها من العمود B فيما يلي**

|  |  |
| --- | --- |
| **العمود A** | **العمود B** |
| 1. **……………….الأشعة التي تنحرف نحو الصفيحة الموجبة الشحنة**
 | 1. **الذرة**
 |
| 1. **……………….ذرات لها العدد نفسه من البروتونات، لكنها تختلف في عدد النيوترونات.**
 | 1. **النواة**
 |
| 1. **……………….أشعة طاقتها عالية، ولا شحنة لها ولا كتلة.**
 | 1. **الكتلة الذرية**
 |
| 1. **……………….أصغر جزء في العنصر يحافظ على خواصه**
 | 1. **النظائر**
 |
| 1. **……………….متوسط كتلة نظائر العنصر.**
 | 1. **أشعة جاما**
 |
| 1. **……………….مركز الذرة الذي يحوي البروتونات والنيوترونات**
 | 1. **أشعة ألفا**
 |
| 1. **……………….الأشعة التي تنحرف نحو الصفيحة السالبة.**
 | 1. **أشعة بيتا**
 |
| 1. **……………….الأشعة والجسيمات التي تطلقها المواد المشعة.**
 | 1. **وحدة الكتلة الذرية**
 |
| 1. **……………….تساوي 12/1 من كتلة ذرة الكربون 12-**
 | 1. **ظاهرة الإشعاع**
 |
| 1. **………………..الأشعة التي تنتقل من المهبط إلى المصعد.**
 | 1. **نظرية دالتون الذرية**
 |
| 1. **……………….عملية ( لا تحتاج إلى طاقة ) تفقد بواسطتها الذرات غير المستقرة الطاقة.**
 | 1. **أشعة المهبط**
 |
| 1. **……………….ينص على أن المواد جميعها تتكون من ذرات**
 | 1. **النشاط الإشعاعي**
 |
| 1. **……………….الطريقة التي تطلق بها بعض المواد الإشعاعات تلقائيا.**
 | 1. **التحلل الإشعاعي**
 |

**السؤال الثالث : فسري كلا ما ياتي :**

**(أ) هل يبقى عدد البروتونات أو عدد النيوترونات ثابتا في جميع النظائر ؟**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**(ب)** **النظائر هل العناصر الآتية نظائر لعنصر واحد ؟** $$$ $

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**(ج)** **فسر سبب تعادل الذرات كهربائيا.**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………….**

**انتهت الأسئلة**

**أ/فوزية مطلق المرواني**