|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  | **المدرسه: الثانويه الثانيه.** |
| **وزراة التعليم** | **المادة: كيمياء**  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك** | **الصف : اولي ثانوي** |
| **مكتب تعليم البنات باملج** | **الزمن: ساعتان ونصف**  |
| **الدرجة كتابة ...........................................................................................................** |
| **اختبار نهاية الفصل الدراسي الثالث لمادة الكيمياء لعام 1446هـ** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **الاسم:** | **الفصل:** | **رقم الجلوس:** |

**"اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلاً، وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلاً"**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **السؤال** | **الدرجة** | **المصححة** | **المراجعة** | **المدققة** |
| **رقماً** | **كتابة** | **الاسم والتوقيع** | **الاسم والتوقيع** | **الاسم والتوقيع** |
| **الأول** |  |  |  |  |  |
| **الثاني** |  |  |  |  |  |

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

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

|  |
| --- |
| **1- العلم الذي يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها هو:** |
| **أ – الفيزياء** | **ب- الكيمياء** | **ج- الأحياء** | **د- علم الأرض** |
| **2- الأشعة فوق البنفسجية يرمز لها بالرمز:** |
| **أ – UV** | **ب- UT** | **ج- UB** | **د- UN** |
| **3- يتكون غاز الأوزون من ذرات:** |
| **أ – الهيدروجين** | **ب- الأكسجين** | **ج- النيتروجين** | **د- الزرنيخ** |
| **4- أي مما يلي من البيانات النوعية** |
| **أ – الكتلة** | **ب- الطول** | **ج- الكثافة** | **د- المسافة** |
| **5- أي البيانات التالية كمية:** |
| **أ – الماء عديم اللون** | **ب- الليمون طعمه حامض** | **ج - الألعاب النارية ملونة** | **د- الدورق الزجاجي حجمه 100ml** |
| **6- الصفة الكمية لورقة الإجابة التي بين يديك** |
| **أ – ملمسها** | **ب- مقاسها** | **ج- لونها** | **د- رائحتها** |
| **7- التخمين العلمي الذي يمكن اختباره هو:** |
| **أ – نظرية** | **ب- فرضية** | **ج- قانون طبيعي** | **د- نموذج** |
| **8- الهدف من البحث التطبيقي:** |
| **أ – حل مشكلة معينة** | **ب- تطوير منتجات جديدة** | **ج- كسب المعرفة** | **د- التعلم لمجرد التعلم** |
| **9- أفضل وصف للنظرية العلمية هو:** |
| **أ - لا يمكن أن تتغير أبداً** | **ب- من الممكن أن تتغير في كل مرة يتم فيها الاختبار** | **ج- يمكن إثباتها بتكرار التجارب** | **د - تم اختبارها بشكل جيد، وتفسر نطاق واسع من الملاحظات** |
| **10- العالم الذي اكتشف بشكل غير متوقع فطر البنسلين هو** |
| **أ - رولاند** | **ب- فلمنج** | **ج- جوليان هيل** | **د - مولينا** |

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

|  |
| --- |
| **11- حالة من حالات المادة لها شكل وحجم محدد** |
| **أ – السائلة** | **ب- الصلبة** | **ج- الغازية** | **د- البلازما** |
| **12- الخاصية التي يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير في تركيب المادة** |
| **أ – الكيميائية** | **ب- الفيزيائية** | **ج- الحيوية** | **د- الأرضية** |
| **13- حالة من حالات المادة لها صفة الجريان وتأخذ شكل الوعاء وحجمها ثابت** |
| **أ – السائلة** | **ب- الصلبة** | **ج- الغازية** | **د- البلازما** |
| **14- أي مما يلي خاصية فيزيائية مميزة:** |
| **أ – الطول** | **ب- الرائحة** | **ج- الكتلة** | **د- الحجم** |
| **15- أي من التالي يمثل خاصية فيزيائية** |
| **أ – تكون صدأ الحديد** | **ب- احتراق قطعة الخشب** | **ج - فقد الفضة بريقها** | **د- توصيل النحاس للكهرباء** |
| **16- أي مما يلي لا يعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي** |
| **أ – صدأ الحديد** | **ب- انصهار الثلج** | **ج- احتراق الخشب** | **د- فساد الحليب** |
| **17- طريقة لفصل المادة الصلبة عن السائلة:** |
| **أ – التقطير** | **ب- الترشيح** | **ج- التبلور** | **د- التسامي** |
| **18- يمكن فصل مخلوط الرمل والملح باستخدام طريقة** |
| **أ – الترشيح** | **ب- الكروماتوجرافيا** | **ج- التقطير** | **د- المغناطيس** |
| **19- مادة كيميائية لا يمكن فصلها بطرق فيزيائية أو كيميائية تسمى:** |
| **أ - مركبات** | **ب- مخلوط** | **ج- عنصر** | **د - محاليل** |
| **20- يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق** |
| **أ - التقطير** | **ب- التبخير** | **ج- التحليل الكهربائي** | **د - التبلور** |
| **21- من خواص عناصر المركبات:** |
| **أ - غير مستقرة** | **ب- مستقرة** | **ج- يمكن فصلها**  | **د - تحتفظ بخواصها** |
| **22- أي مما يلي يعد مثالا لمركب** |
| **أ - الماء** | **ب- النحاس** | **ج- الفضة** | **د - الذهب** |
| **23- مادة كيميائية مكونة من اتحاد عنصرين أو أكثر يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بطرق كيميائية تسمى** |
| **أ - مركبات** | **ب- مخلوط** | **ج- عنصر** | **د - محاليل** |
| **24- أي من الطرق التالية تستخدم في فصل المخاليط غير المتجانسة** |
| **أ - التقطير** | **ب- التبخير** | **ج- الترشيح** | **د - التبلور** |
| **25- تعرف عملية تبخر المادة الصلبة دون أن تنصهر** |
| **أ - التبخر** | **ب- التسامي** | **ج- الانصهار** | **د - التكثف** |
| **26- يمكن فصل مكونات محلول السكر باستخدام طريقة:** |
| **أ - الترشيح** | **ب- الكروماتوجرافيا** | **ج- التسامي** | **د - التبلور****بقية الأسئلة خلف الورقة** |
| **27- أي مما يلي مثال على المركب** |
| **أ - الذهب** | **ب- الفضة** | **ج- الاسبرين** | **د - النحاس** |
| **28- تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدا تسمى** |
| **أ - عنصر** | **ب- جزيء** | **ج- ذرة** | **د - مركب** |
| **29- 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** |
| **30- العالم الذي استطاع تحديد شحنة الإلكترون هو** |
| **أ - شادويك** | **ب- رذرفورد** | **ج- طومسون** | **د - مليكان** |
| **31- أي من الإشعاعات التالية ساهم اكتشافها إلى اختراع التلفزيون** |
| **أ - الفا** | **ب- بيتا** | **ج- المهبط** | **د - المصعد** |
| **32- حالة من حالات المادة توجد في النجوم والمجرات** |
| **أ – السائلة** | **ب- الصلبة** | **ج- الغازية** | **د- البلازما** |
| **33- ما شحنة الذرة** |
| **أ - موجبة** | **ب- سالبة** | **ج- -2**  | **د - متعادلة** |
| **34- أي من الإشعاعات التالية مسؤولة عن معظم الطاقة التي تفقد خلال التحلل الإشعاعي** |
| **أ - ألفا** | **ب- بيتا** | **ج- جاما** | **د - أكس** |
| **35- الصيغة الكيميائية لبروميد الصوديوم** |
| **أ - BrNa** | **ب- NaBr** | **ج- Br2Na** | **د - NaBr2** |
| **36- - تستعمل وحدة الجرامات في قياس** |
| **أ - الكتلة المولية** | **ب- الحجم** | **ج- الكتلة** | **د - الوزن** |
| **37- رمز مستوى الطاقة الرئيسي** |
| **أ – e** | **ب- n** | **ج- b** | **د- v** |
| **38- العلم الذي يهتم بدراسة التلوث والدورات الكيميائية الحيوية هو علم الكيمياء** |
| **أ - البيئية** | **ب- الفيزيائية** | **ج- العضوية** | **د - الحيوية** |
| **39- تقع طبقة الأوزون في** |
| **أ – التروبوسفير** | **ب- الستراتوسفير** | **ج - الميزوسفير** | **د- الثيرموسفير** |
| **40- المسبب لتناقص سمك طبقة الاوزون هو غاز** |
| **أ – الميثان** | **ب- الفريون CFCS** | **ج- الامونيا** | **د- ايثانول** |

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

**السؤال الثاني : ضعي كلمة )صح( أمام العبارة الصحيحة وكلمة )خطأ( أمام العبارة الخاطئة فيما يلي:**

|  |  |
| --- | --- |
| **السؤال** | **صح/ خطأ** |
| 1. **الالكترونات جسيمات سالبه الشحنه تدور حول نواه الذرة**
 |  |
| 1. **اشعة الفا تصدر من نواه الذرة شحنتها موجبه ثنائية وتحوى على بروتونين ونيوترونين**
 |  |
| 1. **تحويل المادة الى مادة جديدة بخواص جديدة تختلف في المظهر والتركيب عن المادة الصلبة تغير فيزيائي**
 |  |
| 1. **ينص قانون حفظ الكتلة علي الكتلة تفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي وتكون كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة**
 |  |
| 1. **يعد المركب مزيج من مادتين او اكثر دون اتحاد كيميائي وتركيبه غير منتظم ومكوناته متمايزة**
 |  |
| 1. **الأشعة فوق البنفسجية يرمز لها بالرمز UV**
 |  |
| 1. **الخاصية الكيميائية يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير في تركيب المادة.**
 |  |
| 1. **الفرضية عبارة عن تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية .**
 |  |
| 1. **الكتلة المولية كتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية.**
 |  |
| 1. **مصطلح الكلوروفلوروكربونات يعني مركبات مكونة من الكلور والفلور والكربون.**
 |  |
| 1. **تسمى الطبقة التي تحتوي على الشهب والمكوك الفضائي بطبقة بالميزوسفير**
 |  |
| 1. **يعد الذوبان مثال على التغير كيميائي.**
 |  |
| 1. **المعادلة العامة: A + B → AB يمكن تصنيفها بأنها تفاعل تكوين**
 |  |
| 1. **القانون الذي ينص على "أن المركب يتكون دائما من العناصر نفسها بنسب كتلية ثابتة مهما كان مصدرها ومهما اختلفت كمياتها قانون النسب المتضاعفة.**
 |  |
| 1. **يطلق على الماء في المحاليل المائية بالمذاب**
 |  |
| 1. **يسمى العدد بعدد أفوجادرو**
 |  |
| 1. **اكتشف العالم** **جوليان هيل بشكل غير متوقع فطر البنسلين**
 |  |
| 1. **الهدف من البحث التطبيقي هو** **التعلم لمجرد التعلم**
 |  |
| 1. **فصل مخلوط من برادة الحديد والرمل باستخدام طريقة الترشيح**
 |  |
| 1. **يطلق على تقلص سمك طبقة الأوزون ثقب الأوزون.**
 |  |

**انتهت الأسئلة**

 **أ/فوزية مطلق المرواني**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  | **المدرسه: الثانويه الثانيه.** |
| **وزراة التعليم** | **المادة: كيمياء**  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك** | **الصف : اولي ثانوي** |
| **مكتب تعليم البنات باملج** | **الزمن: ساعتان ونصف**  |
| **الدرجة كتابة ...........................................................................................................** |
| **اختبار نهاية الفصل الدراسي الثالث لمادة الكيمياء لعام 1446هـ** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **الاسم:** | **الفصل:** | **رقم الجلوس:** |

**"اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلاً، وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلاً"**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **السؤال** | **الدرجة** | **المصححة** | **المراجعة** | **المدققة** |
| **رقماً** | **كتابة** | **الاسم والتوقيع** | **الاسم والتوقيع** | **الاسم والتوقيع** |
| **الأول** |  |  |  |  |  |
| **الثاني** |  |  |  |  |  |
| **الثالث** |  |  |  |  |  |

**السؤال الأول: (أ) - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:**

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

|  |
| --- |
| **1- الكتلة المولية توضح قانون:** |
| **أ – حفظ الكتلة** | **ب- حفظ الطاقة** | **ج- النسبة الثابتة** | **د- النسبة المتضاعفة** |
| **2- الكتلة المولية للمركب :CaCl2 (Ca=40 , Cl=35.5)** |
| **أ –g/mol 75.5** | **ب- g/mol 111** | **ج- g/mol 211**  | **د- g/mol 311**  |
| **3- أول من اقترح فكرة أن المادة ليست قابلة للانقسام إلى مالا نهاية هو العالم** |
| **أ – ديمقريطس** | **ب- رذرفورد** | **ج- دالتون** | **د- طومسون** |
| **4- أي من الإشعاعات التالية ساهم اكتشافها إلى اختراع التلفزيون:** |
| **أ – الفا** | **ب- بيتا** | **ج- المهبط** | **د- المصعد** |
| **5- عدد النيترونات لعنصر عدده الذري (18) وعدده الكتلي (40) هو:** |
| **أ – 18** | **ب- 58** | **ج - 40** | **د- 22** |
| **6- اي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان؟** |
| **أ – الاوزون** | **ب- الخشب** | **ج- الماء** | **د- الدم** |
| **7- يتفاعل g1هيدروجين كليا مع g 19 فلور. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب الناتج:** |
| **أ – 5%** | **ب- 95%** | **ج- 85%** | **د- 1%** |
| **8- النحاس والذهب والفضة أمثلة علي :**  |
| **أ – العناصر** | **ب- المركبات** | **ج- المخاليط** | **د- المحاليل** |
| **9- يوجدغاز الاوزون في طبقة :** |
| **أ - التروبوسفير** | **ب- الستراتوسفير** | **ج- الميزوسفير** | **د - الثيرموسفير** |
| **10- التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الفلور F9 :** |
| $1s^{2}2s^{2}3p^{5}$ **أ –** | **ب-**$1s^{2}2s^{2}2p^{3}3s^{2 }$ | $1s^{2}2s^{2}2p^{5} $ **ج-** | $1s^{2}2p^{5}2s^{2}$ **د-** |

**(ب) - سمي المركبات الايونيه التاليه:**

|  |  |
| --- | --- |
| **الصيغة** | **اسم المركب** |
| 1. **Nacl) )**
 |  |
| 1. **NaBr) (**
 |  |
| 1. **Al2O3) (**
 |  |
| 1. **Fe2O3 ))**
 |  |

**(ج) - عددي كلامنا :**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **نماذج**
 | 1. **اضرار الاشعه البنفسجيه( UV)**
 |
| **..........................................................................................****.......................................................................................... .......................................................................................... .......................................................................................... ..........................................................................................****..........................................................................................** | **..........................................................................................****.......................................................................................... .......................................................................................... .......................................................................................... ..........................................................................................****..........................................................................................** |

**السؤال الثاني: (أ) - اكتبي عن يمين كل جملة في العمود A رمز ما يناسبها من العمود B**

|  |  |
| --- | --- |
| **العمودA**  | **العمودB**  |
| **1. ذرات لها العدد نفسه من البروتونات، ولكنها تختلف في عدد النيوترونات ( )**  | 1. **النواة**
 |
| **2. أصغر جزء في العنصر يحافظ على خواصه ( )**  | 1. **الاحتراق**
 |
| **3. متوسط كتلة نظائر العنصر( )**  | 1. **المذيب**
 |
| **4. أشعة طاقتها عالية، ولا شحنة لها ولا كتلة ( )**  | 1. **تفاعل الاحلال المزدوج**
 |
| **5. تفاعل يتحد فيه الأكسجين مع المادة لينتج حرارة وطاقة ضوئية. ( )**  | 1. **المتفاعلات**
 |
| **6. المواد التي يبدأ بها التفاعل الكيميائي. ( )**  | 1. **الايون المتفرج**
 |
| **7. المادة الأكثر وفرة في المحلول. ( )**  | 1. **الكتلة الذرية**
 |
| **8. تفاعل يتضمن تبادل الأيونات الموجبة بين مركبين مذابين في الماء ( )**  | 1. **أشعة جاما**
 |
| **9. أيون يوجد في التفاعل ولا يشارك فيه ( )**  | 1. **النظائر**
 |
| **10.** **مركز الذره الذي يحتوي البروتونات والنيوترونات ( )**  | 1. **الذرة**
 |

**(ب) - أبدأي رايك بكل ما ياتي. :**

1. **في تفاعل الكيميائي التالي لا يحدث تفاعل ؟**

$Ag\_{(s)}$**+ Cu (NO3)**$2\_{(aq)}\rightarrow NR$

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

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

1. **يتم تعبئة 4S قبل 3d في التوزيع الالكتروني ؟**

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

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

****

**بقية الأسئلة خلف الورقة**

**(ج) – صنف التغيرات التالية الي الكيميائية او فيزيائية**

|  |  |
| --- | --- |
| **مثال** | **نوع التغير** |
| 1. **كسر الزجاج**
 |  |
| 1. **احتراق الفحم**
 |  |
| 1. **تقطيع الورق**
 |  |
| 1. **انصهارالثلج**
 |  |
| 1. **صدأ الحديد**
 |  |
| 1. **سحق علبة الألومنيوم**
 |  |

**السؤال الثالث: (أ) - صوبي ما تحته خط:-**

1. **الالكترونات من جسيمات الذرية تحمل شحنة موجبة ( ................................. )**
2. **يسمي مجموع اعداد البروتونات والنيترونات في الذرة النظائر ( ................................. )**
3. **يشير الرمز aq عند كتابته اسفل المادة في المعادلة الكيميائية الي الحالة صلبة ( ................................. )**
4. **يطلق علي المواد المتكونة في التفاعل الكيميائي بأسم المتفاعلات ( ................................. )**
5. **المعدل الطبيعي لسمك طبقة الأوزون 250DU ( ................................. )**
6. **عبارة عن تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية الفرضية ( ................................. )**
7. **تسمي الطبقة التي حتوي علي الطائرات النفاثة بطبقة الثيرموسفير ( .................................. )**
8. **تستخدم طريقة التقطير لفصل المادة الطلبة عن السائلة ( ................................. )**
9. **يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق التبخر ( ................................. )**
10. **المعادلة العامةAB A+B**$\rightarrow $ **يمكن تصنيفها معادلة التفكك ( ................................. )**

**(ب) - قارني بين كلا منا:**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **البحث التطبيقي**
 | 1. **البحث النظري**
 |
| **........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................** | **........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................** |

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **الفرضية**
 | 1. **النظرية**
 |
| **........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................** | **........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................ ........................................................................................** |

**(ج) - حلي المسائل الحسابيه التاليه مع ذكر القانون؟**

1. **عينة من مركب مجهول كتلتها g 78,0 تحتوي علي g 12,4 هيدروجين ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟**

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

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

1. **حفظ الكتلة وضع g 10 من أكسيد الزئبق II الأحمر HgO في كأس مفتوحة، وسخنت حتى تحولت إلى زئبق سائل وغاز أكسجين، فإذا كانت كتلة الزئبق السائل g 9.26 فما كتلة الأكسجين الناتج عن هذا التفاعل ؟ "**

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

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

1. **يستعمل الخارصين Zn في جلفنة الحديد لحمايه من التآكل ,احسب عدد ذرات Zn في 2,5 mol منه**

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

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

**انتهت الأسئلة**

 **أ/فوزية مطلق المرواني**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **KywOS****الإدارة العامة للتعليم بمحافظة صبيا (بنين )** |   | **المادة** | **كيمياء** |
| **المرحلة** | **الثانوية ( مسارات )** |
| **الصف الدراسي** | **الاول (المستوى الاول)** |
| **مدرسة ثانوية ........ ( مسارات )** | **اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول** | **العام الدراسي** | **1446هـ** |
| **قسم** | **عام** | **الدرجة** |  | **30** | **زمن الاختبار** | **3 ساعات** |
|  **المصحح (........)** |  | **المراجع (.......)** |  | **تاريخ الاختبار** |  |
| **اسم الطالب** |  | **رقم الجلوس** |  |

|  |
| --- |
|  **السؤال الأول :- أسئلة الاختيار من متعدد من الفقرة(1) إلى الفقرة(10) 10**  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| [1] | هي دراسة المادة والتعرف عليها :- | [2] | جسيم مادي يحمل شحنة موجبة :- | [3] | المادة الأقل نسبة في المحلول ....... : |
| **أ-** | الكيمياء | **أ-** | البروتون | **أ-** | المذاب |
| **ب-** | الاحياء | **ب** | الإلكترون | **ب-** | المخلوط |
| **ج-** | الفيزياء | **ج-** | النيوترون | **ج-** | المذيب |
| **د-** | علم الأرض | **د-** | جميع ما ذكر | **د-** | المركب |
| [4] | الطبقة الابعد لطبقة الاوزون : | [5] | يتكون من عنصرين أو أكثر  | [6] | لها عدد البروتونات وتختلف النيترونات |
| **أ-** | الميزوسفير | **أ-** | الجدول الدوري | **أ-** | العدد الكتلي. |
| **ب-** | الاكسوسفير | **ب-** | المركب | **ب-** | النظائر |
| **ج-** | الستراتوسفير | **ج-** | العنصر | **ج-** | العدد الذري . |
| **د-** | التروبوسفير | **د-** | الكتلة | **د-** | الكتلة الذرية. |
| [7] | العالم الذي حضر مركب كلورفلورو كربون هو  | [8] | اساس التحويل بين الكتلة والذرات هو ......... : | [9] | كم عدد النيترونات عندما يكون العدد الذري 6 والعدد الكتلي 12 |
| **أ-** |  ديمقريطس | **أ-** | المول | **أ-** | 36 |
| **ب-** | دالتون | **ب-** | العدد الذري | **ب-** | 12 |
| **ج-** | توماس ميجلي | **ج-** | الكتلة المولية | **ج-** | 6 |
| **د-** | رذرفورد | **د-** | الكتلة الذرية | **د-** | 6- |
| [10] | هو عملية تتبخر فيها المواد الصلبة دون أن تنصهر :  |
| **أ-** | الترشيح |
| **ب-** | الكروموتجرافي |
| **ج-** | التقطير  |
| **د-** | التسامي |

|  |
| --- |
|  **السؤال الثاني:- اختر من القائمة الأولى ما يناسبه من القائمة الثانية 5** |

|  |  |
| --- | --- |
| القائمة الأولى (أ) | القائمة الثانية (ب) |
| 1 | التفاعل الكيميائي |  | مادة كيميائية لا يمكن تجزئتها |
| 2 | النظرية |  | تبين سرعة الشيء أو طوله |
| 3 | تفاعل الاحتراق |  | يتحد الأكسجين مع مادة كيميائية مطلقا طاقة على شكل ضوء. |
| 4 | بيانات كمية |  | تفسير لظاهرة طبيعية بناء على المشاهدات |
| 5 | العنصر |  | عملية يعاد فيها ترتيب الذرات في مادة لتكوين مواد مختلفة |

|  |
| --- |
|  **السؤال الثالث :- ضع علامة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية : 10**  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | في تفاعلات التكوين تتحد مادتان أو أكثر لتكوين مادة واحدة. | ( ) |
| 2 | عرف العالم طومسون بأن الذرة كروية الشكل مكونة من شحنات موجبة . | ( ) |
| 3 | تستخدم الكيمياء الفيزيائية في سرعة التفاعلات . | ( ) |
| 4 | الراسب هو المادة السائلة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول . | ( ) |
| 5 | العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الالكترونات . | ( ) |
| 6 | عدد التأكسد هو التي تفقدها الذرة دون اكتسابها اثناء التفاعل . | ( ) |
| 7 | العدد الكتلي = العدد الذري = عدد النيوترونات. | ( ) |
| 8 | التحلل الاشعاعي تتحلل الذرات المستقرة إشعاعيا. | ( ) |
| 9 | البيانات النوعية تبين سرعة الشيء أو طوله . | ( ) |
| 10 | من افكار ارسطو ان الذرات صلبة لا تفنى ولا تتجزأ . | ( ) |

|  |
| --- |
|  **السؤال الثالث :- اجب عن الاسئلة التالية 5** |

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | **اذكر مثالا لكلا من ( الخاصية الكيميائية) (الخاصية الفيزيائية)** |
|  |

|  |  |
| --- | --- |
| 2 | **عينة من مركب مجهول كتلتها 78.0g تحتوي على 12.4g هيدروجين.مالنسبة المئوية لكتلة الهيدروجين في المركب ؟**  |
|  |

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

**المملكة العربية السعودية**

**وزارة التعليم 280**

**إدارة التعليم بمحافظة ال**

**الثانوية**

**الصف:اول ثانوي**

**الزمن 3 ساعات**

**التاريخ : /11**

**عدد الاوراق : 4**

**المادة : كيمياء 1**

بسم الله الرحمن الرحيم

 ا**ختبار مادة الكيمياء النهائي**

**الفصل الدراسي الثالث(الدور الاول)**

 **نظام مسارات للعام الدراسي 1446هـ**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **رقــــم الــســــؤال** | **الدرجة رقما** | **الدرجة كـــــتابة** | **المصححة** | **المراجعة** | **المــــــدقـقـة** |
| **السؤال الأول** |  |  |  |  |  |
| **السؤال الثاني** |  |  |  |  |  |
| **الدرجة النهائية : كتابة....................................................................................** |

**اسم الطالبة :..................................................................... السجل المدني:....................**

 **تعليمات مهمة :**

* اذكري الله قبل البدء و لا تنظري الى احد.
* يجب الكتابة بالقلم الأزرق.لايسمح بالقلم السماوي.
* الكتابة بخط واضح واهتمي بنظافة الورقة وترتيبها.
* تذكري ان الغش منهي عنه شرعا و مخالفة سلوكيه من الدرجة الثانية
* يمكنك استخدام الالة الحاسبة .
* **اخيرا :اذا أشكل عليك شيء فأكثري من الاستغفار والتسبيح**

**ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ**

**تلميذتي اللطيفة :استعيني بالله ثم أجيبي عن الأسئلة التالية :**

**الســؤال الأول :-** أ/ اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي وذلك بتظليل الحرف المناسب في النموذج المرفق مع ورقة الأسئلة

|  |
| --- |
| 1- علم يدرس المادة والتغيرات التي تطرا عليها  |
| أ | الفيزياء  | ب | الكيمياء | ج | الرياضيات | د | الاحياء |
| 2-يوجد غاز الأوزون في طبقة :  |
| أ | التروبوسفير | ب | الستراتوسفير | ج | الميزوسفير | د | الثيرموسفير |
| 3-المعدل الطبيعي لغاز الأوزون في الجو :  |
| أ | 100 DU | ب | 150 DU | ج | 330 DU | د | 300 DU |
| 4 -العلم الذي يهتم بدراسة المواد التي لا تحتوي على الكربون هو علم الكيمياء : |
| أ | غير العضوية | ب | العضوية  | ج | التحليلة | د | الفيزيائية |
| 5- يرمز لغاز الأوزون بالرمز :  |
| أ | O4 | ب | O2 | ج | O | د | O3 |
| 6- يفضل العلماء لتجاربهم استعمال :  |
| أ | الكتلة | ب | الوزن | ج | الحجم | د | المساحة |
| 7- مصطلح CFCs يعني مركبات مكونة من : |
| أ | الكلور | ب | الكربون | ج | الفلور | د | جميع ماسبق |
| 8- اي مما يلي يعتبر مثالا على البيانات النوعية : |
| أ | السرعة | ب | اللون | ج | الطول | د | الحجم |
| 9- تختبر الفرضية : |
| أ | الفرضية | ب | الملاحظة | ج | الاستنتاج | د | التجربة |
| 10 – أي العامل الذي اخطط بتغيره اثناء التجربة |
| أ | التابع | ب | المستقل | ج | الضابط | د | الثابت |
| 11- ثقب الاوزن يقصد به |
| أ | انخفاض كمية الاوزون | ب | ارتفاع كمية الاوزون | ج | زيادة كلوفلور كربون | د | لاشي مما ذكر |
| 12- أي مما يلي لا يعتبر مثالا مادة : |
| أ | الافكار | ب | الضوء | ج | الصوت | د | جميع ماسبق |
| 13- تتنوع فروع الكيمياء بسبب : |
| أ | تنوع المادة | ب | تنوع المجالات | ج | لقلة المواد | د | لكثرة المجالات |
| 14-تستعمل النماذج لدراسة المادة التي لاترى بالعين المجردة : |
| أ | لتسهيل دراستها | ب | لملاحظة خواصها | ج | لتفسير سلوكها | د | لاشي مماذكر |
| 15-من امثلة الاكتشافات الغير مقصودةا اتكشفته العالم فلمنج |
| أ | النايلون | ب | فطر البنسلين | ج | الكوكيز | د | الميكرويف |
| 16-حث يجرى لحصول على المعرفة هو بحث  |
| أ | نظري | ب | تطبيقي | ج | تقني | د | لاشي مماذكر |
| 17- البحث العلمي الذي يجرى لحل مشكلة محددة :  |
| أ | النظري | ب | التطبيقي  | ج | الوصفي | د | المعرفي |
| 18- دراسة أسباب تفشي وانتشار كرونا مثال على البحث :  |
| أ | التطبيقي | ب | النظري | ج | الوصفي | د | المعرفي |
| 19ـ العامل الذي لايسمح له بالتغيير أثناء التجربة :  |
| أ | المتغير التابع | ب | المتغير المستقل | ج | الثابت  | د | الضابط |
| 20 ـ جمع المعلوات والبيانات: |
| أ | التجربة | ب | الملاحظة | ج | الاستنتاج | د | الفرضية |
| 21 . م.....................مزيج مكون من مادتين نقيتين او اكثر مع الاحتفاظ بخواصها الاصلية |
| أ | العنصر  | ب | المركب | ج | المخلوط | د | الفرضية |
| 22.احدى المواد جسيماتها قابلة للانضغاط |
| أ | الملح | ب | السكر | ج | الهيليوم | د | الماء |
| 23. سلطة الفواكه مثال على  |
| أ | العنصر  | ب | المركب | ج | المخلوط | د | الفرضية |
| 24. خواص الفيزيائية غير مميزة للمادة |
| أ | الكتلة | ب | الكثافة | ج | الانصهار | د | التبلور |
| 25:من التغيرات الكيميائية للمادة |
| أ | تكسر الزجاج | ب | تكون الصدا | ج | تكون الجليد | د | قص الورقة |
| 26عنصر حالة سائلة  |
| أ | النحاس | ب | الزئبق | ج | الذهب | د | الصوديوم |
| 27. مادة حجمها ثابت ولها صفة الجريان |
| أ | الهيدروجين | ب | الحديد | ج | الاكسجين | د | الماء  |
| 28.من الطرق فصل الماء الى مكوناتها  |
| ا | التقطير | ب | التحليل الكهربائي | ج | الكروماتورجافيا | د | التبلور |
| 29.اول من وضع نسخة للجدول الدوري الحديث  |
| ا | ارسطو | ب | دبسون | ج | مندليف | د | توماس |
| 30-المادة التي يبد بها التفاعل الكيميائي |
| ا | متفاعلات  | ب | نواتج | ج | عناصر | د | مركبات  |
| 31-مادة كيميائية تتكون من عتصرين مختلفين او اكثر متحدين 0 |
| أ | العنصر  | ب | المركب | ج | المخلوط | د | الفرضية |
| 32-يرمز للصوديوم بالرمز |
| أ | Na | ب | N | ج | F | د | S |
| 33-اول مناقترح ان مادة مكونة من ذرات هو |
| ا | ارسطو | ب | دالتون | ج | بور | د | ديمقراطيس |
| 34-العالم الذي اقترح لاوجود للفراغ  |
| ا | ارسطو | ب | دالتون | ج | بور | د | ديمقراطيس |
| 35-اصغر جسيم في العنصر ويحتفظ بخواص العنصر |
| أ | الذرة  | ب | البروتون | ج | النواة | د | الالكترون |
| 36-يطلق على اشعة المبهط باسم  |
| أ | الذرة  | ب | البروتون | ج | النواة | د | الالكترون |
| 37-جسيم ذري يحمل الشحنة موجبة تساوي الشحنة الالكترون  |
| أ | الذرة  | ب | البروتون | ج | النواة | د | الالكترون |
| 38- يحتوي احد نظائر اعنصر الزئبق على 80 بروتونا و120 نيترون ماالعدد الكتلي لهذا العنصر |
| أ | 200 | ب | 80 | ج | 120 | د | 20 |
| 39-فقد الانوية الغير مستقرة للطاقة نتيجة اصدار اشعة بشكل تلقائي يسمى  |
| أ | التحلل الاشعاعي | ب | التحلل النووي | ج | النواة | د | التفاعل الكميائي |
| 40-جسيم عبارة عن الكترون له شحنة سالبة أحادية  |
| أ | الذرة  | ب | البروتون | ج | النواة | د | الالكترون |
| 41-تفاعل تتحد فيه مادة مع غاز الاكسجين ويطلق طاقة على هيئة ضوء او حرارة |
| أ | الإحلال | ب | التفكك | ج | الاحتراق | د | التكوين |
| 42-عدد الالكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة الثاني: |
| أ | 2 | ب | 4 | ج | 8 | د | 18 |
| 43-من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي: |
| أ | تغير لون  | ب | ظهور فقاعات  | ج | حرارة | د | جميع ما ذكر |
| 44-التوزيع الالكتروني الصحيح لأيون الأكسجين 8O |
| أ | 1s22s22p6 | ب | 1s22s22S6 | ج | 1s8 | د | 1s22p22d6 |
| 45-تفاعل يحدث بين مادتين وينتج عنه مركب واحد: |
| أ | الإحلال | ب | التفكك | ج | الاحتراق | د | التكوين |
| 46- ـ تسمى وحدة النظام الدولي الأساسية لقياس كمية المادة |
| أ | مول | ب | جرام | ج |  | د |  |
| 47- عدد جزيئات السكر في $2mol$ منه |
| أ | أ ـ 2 جزيء | ب | ب ـ $1.2 ×10^{24}$  | ج | ـ $1$ جزيء | د | $10^{23}$ جزيء |
| 48- تقاس الكتلة المولية بوحدة : |
| أ | $${g}/{mol}$$ | ب | MOL | ج | g | د | m |
| 49ـ عدد مولات 9 g من الماء ؟ ( الكتلة المولية للماء = 18 ${g}/{mol}$ |
| أ | 0.50 mol | ب | 1 mol | ج | 3 mol | د | 0.25 mol |
| 50- الكتلة المولية للمركب NaOH) 23 -O=16=H=1) Na= |
| أ | 40 | ب | 60 | ج | 16 | د | 23 |
| 51- يستعمل الرمز (...... ) ليفصل بين المتفاعلات والنواتج |
| أ | + | ب | = | ج |  | د | لاشي مما ذكر |
| 52-- يستعمل الرمز (...... ) الحالة الصلبة |
| أ | S | ب | L | ج | g | د | aq |
| 53-صيغة مركب كلوريد الماغنسيوم |
| أ | MgCL | ب | MgCL2 | ج | H2O | د | Mg |
| 54-يتكون المحلول المائي من |
| أ | مذاب | ب | مذيب | ج | مذاب ومذيب | د | راسب |

 السؤال الثاني / ضعي الرقم المناسب من القائمة (أ) مع مايناسبها من القائمة (ب) :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| القائمة ( أ )  |  | القائمة ( ب ) |
| 1-الصيغة العامة لتفاعل الاحتراق |  | **A + B A B →** |
| 2-الصبغة العامة لتفاعل الاحلال البسيط |  | **AB A + B →** |
| 3-الصبغة العامة لتفاعل الاحلال المزدوج |  | **AO A + O →** |
| 4- الصبغة العامة لتفاعل التفكك |  | **AX+B A + BX →** |
| 5- الصبغة العامة لتفاعل التكوين |  | **AY+BX AX + BY →** |

انتهت

مع تمنياتي لكن بالتوفيق

|  |  |
| --- | --- |
| 5V0J_FBCالإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة – بنين  الشعار **الزمن / ساعتان ونصف****اختبار نهائي كيمياء ( 1 ) مسارات لعام1446هـ**

|  |
| --- |
| **استعن بالله ، وأجب عن الأسئلة التالية في نموذج الإجابة** |

 **الاسم : رقم الجلوس : الفصل :** |

 أولا : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

|  |
| --- |
| **1 – التركيب الكيميائي للأوزون :**  |
| أ / O | ب / O2  | ج / O3  | د / O4 |
| **2. فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :** |
|  أ / الكيمياء العضوية | ب / الكيمياء البيئية | ج / الكيمياء غير العضوية | د / الكيمياء التحليلية |
| **3 - هو علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها :** |
|  أ / الفلك  | ب / الاحياء | ج / الفيزياء  | د / الكيمياء  |
| **4 - الذي اكتشف اول جسيم في الذره وهو الالكترون هو العالم :** |
|  أ / طومسون | ب / دالتون | ج / مندليف | د / أرسطو |
| **5 - شحنة الإلكترون :** |
|  أ / موجبة | ب / سالبة | ج / متعادلة  | د / لاشحنة لها |
| **6 - ...............هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيترونات :**  |
| أ / النظائر | ب / الاملاح  | ج / الجسيمات | د / العناصر |
| **7 – الحالة .................لها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :** |
|  أ / السائلة  | ب / الغازية  | ج / الصلبة  | د / البخارية  |
| **8 - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو اكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :** |
|  أ / السائل  | ب / المخلوط  | ج / المركب | د / الماء |
| **9- عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين ونتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم , فإن نسبة الأكسجين .. :** |
|  أ / 60 % | ب / 40 % | ج / 4 % | د / 32 % |
| **10 - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12, فإن عدده الكتلي ... :** |
|  أ / 11 | ب / 12 | ج / 22  | د / 23 |
| **11 - أصغر جزء يحتفظ بجميع خواص العنصر :** |
|  أ / المركب  | ب / الالكترون  | ج / البروتون  | د / الذرة  |
| **12 - تعرف كمية المادة التي تحتوي على عدد افوجادرو من أي صنف من الوحدات :** |
|  أ / الجزيء | ب / الكتلة المولية  | ج / التركيب النسبي  | د / المول  |

 يتبع

|  |
| --- |
| **13– احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H2O :** |
| أ / 6.9 x 10 24  | ب / 11.5 x 10 10  | ج / 9.8 | د/ 13.7 x10 12  |
| **14– ماعدد مولات الكبريت في 300 g منه علما ان الكتلة المولية للكبريت هي 32.065 g/mol :** |
| أ / 9.3 mol  | ب / 8 mol | ج / 8.4 mol | د / 10 mol |
| **15- من الرموز المستخدمة في المعادلات الكيميائية ( g) ويشير الى :** |
| أ / الحالة الغازية | ب / الحالة الصلبة | ج / الحالة السائلة | د / المحلول المائي |
| **16- العملية التي يتم فيها اعادة ترتيب الذرات في مادة او اكثر لتكوين مواد مختلفة تسمى :** |
| أ / البحث العلمي  | ب / التفاعل الكيميائي  | ج / ميثاق مونتريال | د/ العنصر  |
| **17- ألمعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : N2 + xH2 2NH3 ..** |
| أ / 2H+2Cl HCI2 | ب/ H2+CI2 H2CI  | ج / H2+CI2  2HCl | د/ 2H+2Cl H2CI2 |
| **18- التوزيع الإلكتروني للصوديوم 11 Na :** |
| أ / 1S22S2 2P6 3S1 | ب / 3S1 1S12S32P4 | ج/ 1S22S22P63S2 | د/ 1S12P6 |
| **19- وضح نوع التفاعل التالي : CH4 + 2O2 CO2 + 2 H2O**  |
| أ / تكوين  | ب / احتراق | ج / تفكك  | د / تحلل |
| **20 - الصيغة الكيمائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان Cl-1 و Mg+2  :** |
| أ / CaCl  | ب / MgCl2 | ج/ CaCl2 | د / MgCl |

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

ثانيا : ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة ( صح ) وأمام العبارة الخاطئة عبارة ( خطأ )

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **العبارة** |  | **صح** |  | **خطأ** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **1 – تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **2 – الذرة متعادلة كهربائياً .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **3 – جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **4 – يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **5 – من الادلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .**  |  |  |  |  |

ثالثا : اختر من القائمة ( الثانية ) ما يناسب القائمة ( الاولى ) ثم ظلل في ورقة الاجابة

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **رقم العبارة** | **القائمة الاولى**  | **حرف الكلمة المناسبة للعبارة** |  | **حرف الكلمة** | **القائمة الثانية**  |
| **1** | **............... هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .** |  |  | **أ** | **تغير كيميائي**  |
| **2** | **طريقة لفصل المخاليط**  |  |  | **ب** | **قانون حفظ الكتلة** |
| **3** |  **احتراق الخشب مثال على .......................**  |  |  | **ج** | **الوزن**  |
| **4** | **كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة**  |  |  | **د** | **الترشيح** |
| **5** | **من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .** |  |  | **ه** |  **درجة الانصهار**  |

 **انتهت الأسئلة**

 **مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح في الدارين**

 معلم المادة / ا. عبدالله الصعب

|  |
| --- |
|  الشعار**المملكة العربية السعودية المادة : كيمياء 1 – السنة المشتركة** **وزارة التعليم****ادراة التعليم ...........**30درجات**مدرسة......................****اختبار كيمياء 1 – الدور الاول – الفصل الدراسي الثالث**  **اسم الطالب : رقم الجلوس :** 13درجات |

السؤال س س1 : أ - اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

|  |
| --- |
| **1. فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :** |
|  أ / الكيمياء العضوية | ب / الكيمياء البيئية | ج / الكيمياء غير العضوية | د / الكيمياء التحليلية |
| **2 - شحنة الإلكترون :** |
|  أ / موجبة | ب / سالبة | ج / متعادلة  | د / لاشحنة لها |
| **3 - ...............هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيترونات :**  |
| أ / النظائر | ب / الاملاح  | ج / الجسيمات | د / العناصر |
| **4 – الحالة .................لها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :** |
|  أ / السائلة  | ب / الغازية  | ج / الصلبة  | د / البخارية  |
| **5 - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو اكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :** |
|  أ / السائل  | ب / المخلوط  | ج / المركب | د / الماء |
| **6- عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين ونتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم , فإن نسبة الأكسجين .. :** |
|  أ / 60 % | ب / 40 % | ج / 4 % | د / 32 % |
| **7 - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12, فإن عدده الكتلي ... :** |
|  أ / 11 | ب / 12 | ج / 22  | د / 23 |

|  |
| --- |
| **8– احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H2O :** |
| أ / 6.9 x 10 24  | ب / 11.5 x 10 10  | ج / 9.8 | د/ 13.7 x10 12  |
| **9- ألمعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : N2 + xH2 2NH3 ..** |
| أ / 2H+2Cl HCI2 | ب/ H2+CI2 H2CI  | ج / H2+CI2  2HCl | د/ 2H+2Cl H2CI2 |
| **10- التوزيع الإلكتروني للصوديوم 11 Na :** |
| أ / 1S22S2 2P6 3S1 | ب / 3S1 1S12S32P4 | ج/ 1S22S22P63S2 | د/ 1S12P6 |
| **11- وضح نوع التفاعل التالي : CH4 + 2O2 CO2 + 2 H2O**  |
| أ / تكوين  | ب / احتراق | ج / تفكك  | د / تحلل |
| **12 - الصيغة الكيمائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان Cl-1 و Mg+2  :** |
| أ / CaCl  | ب / MgCl2 | ج/ CaCl2 | د / MgCl |

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ب – **علل : يعتبر جزي الماءH2O من المركبات**

 يتبع

س2 /أ - ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة ( صح ) وأمام العبارة الخاطئة عبارة ( خطأ )

10درجات

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **العبارة** |  | **صح** |  | **خطأ** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **1 – تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **2 – الذرة متعادلة كهربائياً .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **3 – جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **4 – يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **5 – من الادلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .**  |  |  |  |  |

 ب - اختر من القائمة ( الثانية ) ما يناسب القائمة ( الاولى ) ثم ظلل في ورقة الاجابة

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **رقم العبارة** | **القائمة الاولى**  | **حرف الكلمة المناسبة للعبارة** |  | **حرف الكلمة** | **القائمة الثانية** 10درجات |
| **1** | **............... هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .** |  |  | **أ** | **تغير كيميائي**  |
| **2** | **طريقة لفصل المخاليط**  |  |  | **ب** | **قانون حفظ الكتلة** |
| **3** |  **احتراق الخشب مثال على .......................**  |  |  | **ج** | **الوزن**  |
| **4** | **كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة**  |  |  | **د** | **الترشيح**10درجات |
| **5** | **من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .** |  |  | **ه** |  **درجة الانصهار** 10درجات |

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

**س3 / أ – عند تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك HCIمع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH لانتاج جزي الماء وكلوريد الصوديوم الصلبNaCI**

7درجات

**1 - اكتب المعادلة الرمزية الموزونة محدد الايون المتفرج**

**2 – بين نوع التفاعل**

**ب- عدد اجزاء الذرة**

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

**ج – اذكر فرق واحد بين المخلوط المتجانس وغير المتجانس ؟**

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

 **انتهت الأسئلة**