|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **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** | **1445هـ** |
| **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

|  |  |
| --- | --- |
| 5V0J_FBCالإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة – بنين  الشعار **الزمن / ساعتان ونصف****اختبار نهائي كيمياء ( 1 ) مسارات لعام1445هـ**

|  |
| --- |
| **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**

 16

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  |  | **اسم الطالب:** |
| **وزارة التعليم** | **رقم الجلوس : رقم اللجنه :** |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ...........بنين )** | **30** | **الصف : الأول الثانوي- السنه المشتركة** |
| **مدرسة ................**  | **اختبار الفصل الدراسي الثالث – الدور الأول - 1444 ه -1445 ه** |
| **الدرجة كتابه** |  **فقط** | **زمن الاختبار / ساعتين ونصف** |
| **اسم المصحح** | **أ / ...........** | **توقيعه** | **المادة / كيمياء 1**  |
| **اسم المراجع** | **أ /**  | **توقيعه** | **المدقق وتوقيعه /**  |

**اختبار الفصل الدراسي الثالث –الدور الاول لعام 1444 هـ**

**السؤال الاول : ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة او علامه ( × ) امام العبارة الخاطئه :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **م**  |  **العباره** |  **العلامه** |
| **1** | **حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت** |  |
| **2** | **جسيمات الفا تحمل شحنة +1** |  |
| **3** | **يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات** |  |
| **4** | **أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك** |  |
| **5** | **العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34** |  |
| **6** | **اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و CI=35 فان الكتلة المولية LiCI=41g \ moI** |  |
| **7** | **يسمى المركب FeSO4 كبريتات الحديد ( II )** |  |
| **8** | **في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لاتتغير ويحدث تفاعل كيميائي** |  |
| **9** | **الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس (II ) هي CUNO3** |  |
| **10** | **عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فإن كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g** |  |

 **( ب ) اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-**

**1 – لحل أي مشكلة والتحقق من عمل العلماء الاخرين نستخدم : -**

**أ ) البحث التطبيقي ب ) النماذج ج ) الطريقة العلمية د ) البحث النظري**

**2 - نوع التفاعل :** **H2(g) + CI2(g) 2 HCI**

**أ ) احتراق ب ) تكوين ج ) احلال بسيط د ) تفكك**

**3 – نظائر العنصر متشابه ب**

**أ ) العدد الكتلي ب ) الخواص الكيميائية ج ) عدد النيوترونات د ) الخواص الفيزيائية**

**4– عدد المولات الموجودة في 120g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40g \ moI تساوي**

**أ ) 3 ب ) 0.5 ج) 480 د ) 8**

**5 - طريقة فصل الاصباغ عن بعضها البعض باستخدام طريقة : -**

**أ ) التقطير ب ) الترشيح ج ) البلورة د) الكروماتوجرافيا**

 **ا ج ) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الالومينيوم**

**13AI : اقلب الورقة**

**السؤال الثاني ( أ ) : ضع المصطلح العلمي المناسب ؟.**

**السؤال الثاني : ( أ ) : ( الكتلة الذرية - الوزن – الراسب - النموذج – البروتون – المخلوط المتجانس )**

 **8**

**1 – جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة ..........................................**

**2 – متوسط كتل النظائر العناصر ................................................**

**3 – تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبانات التجريبية .................................**

**4 – ذو تركيب ثابت وتمتزج مكوناته بانتظام ...................................**

**5 - .مقياس لقوة جذب الأرض للمادة .....................................**

**6 – المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما.................................................**

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

 **( ب ) : ما عدد الذرات الموجودة في 12.5moI من الصوديوم ؟ .**

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

**السؤال الثالث ( أ ) حدد الايونات المتفرجه من التفاعل :** **2HF(aq)  + CaCO3(aq)  H2CO3(aq) + CaF2 (s)**

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

 **6**

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

 **( ب ) : زن المعادلة :**

**Na(s)  + AICI3(aq)  NaCI(aq)  + AI(s)**

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

 **( ج ) عدد اجزاء الذرة .**

**1 – 2 -**

 **انتهت الاسئلة**