تم تحميل وعرض المادة من

موقع مادتي
www.madty.net

موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملخصات والتحاضير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد

تنزيل من App Store

احصل عليه من Google Play

المملكة العربية السعودية		المجموع الكلي
وزارة التعليم		
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة الاحساء		
مدرسة		30

اختبار -الدور الأول -الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي 1445 – 1445 هـ

المادة	كيـــمـــياء 2		الصف	الثاني الثانوي مسارعام
اليوم		التاريخ	14445/11/ هـ	زمن الإجابة	ساعتين ونصف
اسم الطالب الثلاثي	الصف :2 / رقم الجلوس			

رقم السؤال	الدرجة المستحقة		اسم المصحح وتوقيعه	اسم المراجع وتوقيعه	اسم المدقق وتوقيعها
	درجة النظري(30)	درجة العملي (10)			
السؤال الأول (12)			أ	أ	
السؤال الثاني (12)					
السؤال الثالث (6)					
كتابة الدرجة الكلية للنظري	فقط				12

السؤال الأول: (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (×)أمام العبارة الخاطئة : -

1- تكون الذرة في الحالة الإثارة عندما تكتسب إلكترونات الذرة الطاقة..... ..... ( )

2 – تعتبر ذرة $_{9}F$ أعلى كهرو سالبية من ذرة $_{35}Br$..... ( )

3 – اسم المركب H_2SO_3 حمض الكبريتيك والمركب CCl_4 رباعي كلوريد الكربون..... ..... ( )

4 – الطول الموجي هو أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين او قاعين متتاليين.. .... ( )

5 – عدد النسب المولية للتفاعل : $2K+O_2 \rightarrow 2K_2O$ يساوي 6 ..... ( )

6- عدد مولات NH_3 الناتجة من تفاعل 4mOl من غاز N_2 حسب التفاعل :$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ يساوي 8mol ..... ( )

7 -الشكل الفراغي لجزيء PH_3 منحني اذا كان $_{15}P$,$_{1}H$ .... ( )

8 – طاقة المستوى الثانوي 3d اقل من طاقة المستوى الثانوي 4S..... ( )

9 - يعتبر العالم هنري موزلي الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعدياً وفق العدد الذري والكتلة الذرية ..... ( )

10 – تسمى النسبة المولية بالكتلة لكل العناصر بالتركيب النسبي المئوي للمركب..... ..... ( )

(ب) احسب طاقة الفوتون الصادرة من الاشعة السينية التي ترددها 10^{2} Hz × 3.67 وثابت بلانك 10^{-34} J.s ×6.626 ؟ .

اقلب الورقة

السؤال الثاني (أ) :اختار الإجابة الصحيحة مما يلي : - 12

1 – يطلق على العملية التي يتم فيها خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة مماثلة:-

أ) التهجين ب) الرنين ج) القطبية د) القوى بين الجزيئات

2 – ..... عناصر قابلة للتوصيل الكهربائي والحراري وقابلة للطرق والسحب

أ) اللافلزات ب) الفلزات ج) اشباه الفلزات د) الفلزات واللافلزات

3 – نوع الرابطة الناتجة من قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -

أ) الأيونية ب) الهيدروجينية ج) الفلزية د) التساهمية

4 – إذا كانت كتلة Al و O_2 245 g فان كتلة Al_2O_3 تساوي g..... حسب التفاعل: $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$

أ) 89 ب) 245 ج) 45 د)678

5 – اذا كان لديك العنصر $_{12}Mg$ فان التمثيل النقطي للإلكترونات له : -

أ) Mg. ب) .Mg. ج) Mg د).Mg..

6– اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $_{26}Fe:[Ar]_{18}\ 4s^2 3d^6$ وعندما يتحول الى ايون Fe^{2+} يصبح توزيعه الالكتروني هو

أ) $[Ar]_{18}\ 3d^4$ ب) $[Ar]_{18}\ 4s^2 3d^4$ ج) $[Ar]_{18}\ 3d^6$ د) $[Ar]_{18}\ 4s^2 3d^5$

7 – عند اتحاد أيونات النحاس CU^{2+} مع ايونات النترات NO_3^- فان صيغة المركب الناتج هو

أ) CU_2O ب) CU_3N_2 ج) $CU(NO_3)_2$ د) $CU(NO_2)_2$

8- تستخدم كبريتات الصوديوم المائية في

أ) مثبط ب) خزن الطاقة الشمسية ج) محفز د)مذيب عضوي

9 - أي المركب له طاقة شبكة بلورية أعلى : -

أ) NaCl ب) $SrCl_2$ ج) LiCl د)HCl

ب) علل لما يلي : قدرة المواد الايونية في حالتها السائلة او محلول على التوصيل الكهربائي بصورة جيدة

ج – اكمل الجدول : -

الفئة	المجموعة	التوزيع الالكتروني	رمز العنصر
			$_{13}Al$

السؤال الثالث: ضع المصطلح المناسب فيما يلي : - 6

م	العمود الأول	رقم الاجابة	العمود الثاني
1	مجموعة من ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر		المردود الفعلي
2	إلكترونات المستوى الطاقة الرئيس الأخير من للذرة		الحمض الاوكسجيني
3	حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء او الأيون		الألكتروليت
4	المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي		الكترونات التكافؤ
5	يتألف من الهيدروجين وأيون اكسجيني		الرنين

5	تقنية الحالة الثابتة- حلة الجزاء المتكامل التفاضلي عكسيا		تفيك الإشعاع الذري

انتهت الاسئلة

المملكة العربية السعودية			اسم الطالب الثلاثي
وزارة التعليم			
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة	30	رقم الجلوس :	رقم اللجنه :
مدرسة		الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول – ثاني – ثالث)	
الدرجة كتابه	فقط	زمن الاختبار /	

اسم المصحح	أ /	توقيعه	المادة / كيمياء 2
اسم المراجع	أ /	توقيعه	المدقق وتوقيعه /

13

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام 1444 هـ

السؤال الأول : (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (×) امام العبارة الخاطئه :

م	العبـــاره	العلامة
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	
2	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	
3	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	
4	نصف قطر $_{12}Mg$ اعلى من نصف قطر $_{65}Ba$	
5	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	
6	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان $_{16}O$,$_{1}H$	
7	التمثيل النقطي للاكترونات في $_{20}Ca$ هو .Ca.	
8	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	
9	اسم المركب $HClO_3$ حمض الهيدروكلوريك	
10	تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونه لها	
11	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	
12	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الاولية CH كتلتها 13.g / mol فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	
13	تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي	

السوال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 – .....عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -

أ) اللافلزات ب) الفلزات ج) الغازات النبيله د) الاشباه الفلزات

9

2 – عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$ تساوي

أ) 6 ب) 3 ج) 12 د) 1.5

3 – عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي : -

أ) $AlCl_3$ ب) $AlPO_4$ ج) Al_2O_3 د) $Al(OH)_3$

4– ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثالة في عملية : -

أ) التميؤ ب) التحليل ج) التهجين د) الرنين

5– اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $_{30}Zn:[Ar]_{18}\ 4s^23d^{10}$ فان عنصر .....-

أ) انتقالي وفلز ب) مماثل لافلز ج) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز

6– نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -

أ) الأيونية ب) التساهمية ج) الفلزية د) الهيدروجينية

7) أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

أ) NaCl ب) CUCl ج) $MgCl_2$ د) KCl

8 – يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -

أ) $2n^2$ ب) n-1 ج) n(n+1) د) n(n-1)

9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72\times10^{-2}m$ وسرعه الضوء $3\times10^8 m/s$ يساوي ..... Hz

أ) 3.44×10^9 ب) 4.33×10^9 ج) 34 د) 67.7×10^5

اقلب الورقه

6

السؤال الثالث **(أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-**

المادة المحددة – حالة الاسقرار – الالكتروليت – الفوتون – تركيب لويس

1 – المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.....

2 – ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء .....

3 – المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....

4 – جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة .....

5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة .....

(ب) علل لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً .

السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_2$

2

انتهت الاسئلة

نموذج اجابة

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم		اسم الطالب الثلاثي
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..... مدرسة	30	رقم الجلوس : رقم اللجنه : الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول – ثاني – ثالث)
الدرجة كتابه:	.....فقط	زمن الاختبار/ .....
اسم المصحح أ/.....	توقيعه.....	المادة / كيمياء 2
اسم المراجع أ/.....	توقيعه.....	المدقق وتوقيعه /.....

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام 1444 هـ

13

السؤال الأول : (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (×) امام العبارة الخاطئة :

م	العبـاره	العلامة
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	×
2	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	✓
3	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	✓
4	نصف قطر $_{12}Mg$ اعلى من نصف قطر $_{56}Ba$	×
5	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	✓
6	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان $_{1}H$ ،$_{16}O$	✓
7	التمثيل النقطي للإلكترونات في $_{20}Ca$ هو .Ca.	✓
8	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	✓
9	اسم المركب $HClO_3$ حمض الهيدروكلوريك	×
10	تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونة لها	✓
11	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	✓
12	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الاولية CH كتلتها 13.g / mol فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	✓
13	تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي	✓

السؤال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

9

1 .....عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -

) اللافلزات ب) الفلزات ج) الغازات النبيله د) الاشباه الفلزات

2 عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$ تساوي

أ) 6 ب) 3 ج) 12 د) 1.5

3 عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي : -

أ) $AlCl_3$ ب) $AlPO_4$ ج) Al_2O_3 د) $Al(OH)_3$

4 ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثالة في عملية : -

أ) التميؤ ب) التحليل ج) التهجين د) الرنين

5 اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $_{30}Zn:[Ar]_{18}\ 4s^23d^{10}$ فان عنصر.....-

أ) انتقالي وفلز ب) مماثل لافلز ج) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز

6 نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -

أ) الأيونية ب) التساهمية ج) الفلزية د) الهيدروجينية

7 أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

أ) NaCl ب) CUCl ج) $MgCl_2$ د) KCl

8 يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -

أ) $2n^2$ ب) n-1 ج) n(n+1) د) n(n-1)

9 تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72\times10^{-2}m$ وسرعه الضوء $3\times10^8m/s$ يساوي ..... Hz

أ) 3.44×10^9 ب) 4.33×10^9 ج) 34 د) 67.7×10^5

اقلب الورقة

6

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة – حالة الاستقرار – الالكتروليت – الفوتون – تركيب لويس

1 – المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي..... الالكتروليت

2 – ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء ..... تركيب لويس

3 – المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة..... المادة المحددة

4 – جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة ..... الفوتون

5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة ..... حالة الاستقرار

(ب) علل لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياء

لسهولة فقد الكترونات التكافؤ فيها .....

السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية

حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$

2

نسبة المردود المئوية

$$\text{نسبة المردود المئوية} = \frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} \times 100$$

$$100 \text{ X } \frac{0.433}{0.685} =$$

$$\% 63.21 =$$

انتهت الاسئلة

اختبار (1) كيمياء 2-1 الفصل الأول للعام 1444هـ

اسم الطالبة / الشعبة / التاريخ /

Mg=24

O= 16

السؤال الأول/ فسري المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية من حيث عدد الجسيمات والمولات والكتلة، آخذًا بعين الاعتبار قانون حفظ الكتلة

$$2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2Mgs_{(s)}$$

$2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2MgO_{(s)}$			
عدد الجسيمات			
عدد المولات			
الكتلة			
قانون حفظ الكتلة			

السؤال الثاني / اختاري الإجابة الصحيحة او حل السؤال للحصول على أفضل إجابة

1) تسمى المادة المتفاعلة التي تحدد سير التفاعل الكيميائي		
a – المادة المحددة	b-المادة الفائضة	C -المادة المعطاة
2) تعتمد الحسابات لكيميائية على قانون حفظ		
a – الطاقة	b- الكتلة	C - الشغل
3) اسم الملح للصيغة التالية $CuSo_4.5H_2o$		
a – كبريتات النحاس	b-كبريتات الليثيوم	C -كبريتات النحاس خماسية الماء
3) أي القوانين يستخدم لحساب النسب المولية ؟		
n(n-1) – a	n(n+1)-b	n(n*1)- C
5) في تفاعل التفكك للمركب ABالى مكوناته A,B ما عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها من معادلة التفاعل ؟		
6 – a	1 -b	3 - C
6) يسمى التعبير عن نسبة المردود الفعلي الى المردود النظري بصورة نسبة مئوية		
a – نسية المردود المئوية	b- نسبة المردود النظري	C - نسبة لمردود الفعلي
7) اذا كانت نسبة عنصر الاكسجين في k_2o تساوي 59.95% فان نسبة عنصر البوتاسيوم %		
26.90% – a	40.05% -b	41.67% - C
8) اذا كانت المادة الفائضة هي Na من تفاعل $6Na+Fe_2o_3 \longrightarrow 3Na_2O_3 + 2Fe$ فان المادة المحددة هي ..		
o_3 – a	**2Fe -b**	**Fe_2o_3 - C**
9) نحصل على النسب المولية للتفاعل الكيميائي من		
a – المعادلة الكيميائية الموزونة	b- مجموع كتل النواتج	C - الجدول الدوري
10) يتفاعل الزنك مع اليود حسب المعادلة $Zn+I_2 \longrightarrow ZnI_2$ اذا كان المردود النظري =958.2g والمردود الفعلي =400g فأن نسبة المردود المئوية تساوي %		
20.9% – a	41.7% -b	120% - C

السؤال الثالث : ما الصيغة الأولية لمركب يحتوي على نسبة 35.98% من المونيوم ونسبة 46.02% من الكبريت علماً بان الكتل المولية AL=27 s=32

انتهت الأسئلة بالتوفيق

معلمتك / منيرة الحربي

10

السؤال الأول :.

اختاري الإجابة الصحيحة في كلا مما يلي:.

1/ .....عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -			
أ – الفلزات	ب – اشباه الفلزات	ج – اللافلزات	د – الغازات النبيلة
2 / يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -			
أ - $2n^2$	ب – n-1	ج -n(n+1)	د - n(n-1)
3 / شكل جزيء AlCl3			
أ – خطي	ب – مثلث هرمي	ج – مثلث مستوِ	د – رباعي الأوجه
4/ وحدة الطاقة العالمية			
أ - متر	ب – هيرتز	ج- نيوتن	د- جول
5 / عندما تكتسب الكترونات الذرة الطاقة تصبح في حاله			
أ _ تأين	ب – استقرار	ج- أثارة	د- أكسدة
6 _ $9CuSo_4.5H_2o$- اسم الملح للصيغة التالية			
أ- كبريتات النحاس خماسية الماء	ب - كبريتات النحاس ثلاثية الماء	ج- كبريتات الفضة ثنائية الماء	د- نترات الكوبلت سباعية الماء
7- المادة المحددة للتفاعل في احتراق الخشب:			
أ_ الخشب	ب – الاكسجين	ج- ثاني أكسيد الكربون	د- النيتروجين
8 /تتكون رابطة سيجما عندما يحدث تداخل بين :			
أ – المجال S والمجال d	ب - المجال S والمجال S	ج - المجال F والمجال F	د - المجال d والمجال F
9 / العنصر الذي له اعلى قيمة للكهروسالبية هو عنصر :			
أ- الفلور F	ب – الصوديوم Na	ج – الهيدروجين H	د – النيون Ne
10 / يسمى المركب الايوني الذي يوصل محلوله النيار الكهربائي باسم			
ا – الايون الموجب	ب - الالكتروليت	ج – الايون السالب	د – الايون الاكسجيني السالب
11 / عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس :			
أ – عدد الكترونات التكافؤ	ب – التوزيع الالكتروني	ج – الخواص الفيزيائية	د – عدد الالكترونات

الصفحة التالية

12 / ما المجموعة التي تحتوي على اللافلزات فقط :			
أ – المجموعة الاولى	**ب – المجموعة 13**	**ج – المجموعة 15**	**د – المجموعة 18**
13 / رتبت العناصر في الجدول الدوري حسب			
أ -اعدادها الذرية	**ب – الكتل المولية**	**ج – التوزيع الالكتروني**	**د – الالكترونات التكافؤ**
14- تعتمد الحسابات لكيميائية على قانون حفظ			
أ_ الطاقة	**ب – الكتلة**	**ج-** النسب المولية المتضاعفة	**د- النسب المولية الثابتة**
15- اعتقد دي برولي: أن للجسيمات المتحركة خواص.....			
أ_ جسيمات	**ب – موجات**	**ج- ذرت**	**د- فلزات**
16 / الصيغة الأولية لمركب فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 هي:			
أ – H_2O_2	**ب -** H_2O	**ج –** HO	**د -** $H_{1/2}O_{1/2}$
17 / أي الصيغة التالية تمثل كلوريد الكوبلت II سداسي الماء:			
أ – $KCl_2.4H_2O$	**ب -** $CoCl_2.6H_2O$	**ج -** $CaCl_2.5H_2O$	**د -** $CCl_2.6H_2O$
18 / عنصر توزيعه الالكتروني $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2$ **يقع في المجموعة :**			
أ – الاولى	**ب - الثانية**	**ج – الخامسة**	**د - السادسة**
19 / عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} **مع ايونات الهيدروكسيد** OH^- **ينتج مركب صيغته الكيميائية هي : -**			
أ – $AlCl_3$	**ب -** $AlPO_4$	**ج -** Al_2O_3	**د -** $Al(OH)_3$
20 / الصيغة الكيميائية لايون الكلوات :			
أ – ClO^-	**ب -** $ClO4$	**ج -** $ClO3$	**د -** $ClO2$

الصفحة التالية

10

السؤال الثانى :.

أ _ ضعي كلمة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية :.

1 / الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	
2/ مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	
3/ اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	
4/ وفق مبدأ باولي لا يزيد عدد الالكترونات في مستوى الفرعي الواحد عن إلكترونين يدوران في اتجاهان متعاكسان.	
5/ يتطلب حل مسألة الحسابات الكيميائية كتابة معادلة كيميائية موزونة	
6/ الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	
7/ اسم المركب الايوني التالي KCl هو أكسيد البوتاسيوم	
8/ المجال الفرعي S يأخذ الشكل المعقد	

ب _ ضعي المصطلح العلمي المناسب في الفراغ الصحيح :-

(المادة المحددة – الحمض الاكسجيني – الايون الاكسجيني السالب – الفوتون – تركيب لويس _ الرابطة الايونية_ الرابطة الكيميائية _الشبكة البلورية)

1 – (.....) الحمض الذي يتألف من الهيدروجين وايون اكسجيني

2 – (.....) ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء

3 – (.....) المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة

4 – (.....)جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة

5 – (.....) قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين او اكثر من خلال فقد الذرة للالكترونات او اكتسابها او المساهمة فيها بالاشتراك مع ذرة او ذرات أخرى

6_ (.....) ترتيب هندسي للجسيمات ثلاثي الابعاد يحاط فيها الايون الموجب بالايونات السالبة كما يحاط الايون السالب بالايونات الموجبة.

الصفحة التالية

السؤال الثالث :.

10

اجيبي عن الأسئلة التالية:

1/ اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج فما هي نسبة المردود المئوية؟

حسب التفاعل: $N_2 + 2H_2 \rightarrow 2NH_2$

2/ أكتبي صيغة المركب الأيوني المكون من البوتاسيوم $_{19}K$ و الأكسجين $_{8}O$ ؟

الصيغة الكيميائية	عدد التأكسد	رقم المجموعة	التوزيع الألكتروني	العنصر

3/ سمي المركبات التالية:

NaBr	MgO	KOH	NaCl
.....	.....	.....	.....

4/ حددي الفئة والمجموعة والدورة التي تنتمي اليها العناصر ذات التوزيع الالكتروني التالي :

العنصر	المجموعة	الدورة	الفئة
$[He]\ 2s^2$			
$[Ne]3S^2 3p^1$			

.. انتهت الأسئلة ...
تمنياتي لكن بالتوفيق الدائم
معلمة المادة / أ/ بدرية الشهراني

.....