تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

نماذج اختبارات نهائية محلولة

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-02 16:50:57

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نماذج اختبارات نهائية مع الإجابات كيمياء 2 عملي
2	اختبارات نهاية الفصل مع نماذج الإجابات كيمياء 2
3	أوراق عمل كيمياء 2 مع الإجابات
4	نماذج اختبارات الفترة منتصف الفصل كيمياء 2 المسار العام
5	أوراق عمل الوحدة الأولى مع الحل

المملكة العربية السعودية			اسم الطالب الثلاثي
وزارة التعليم			
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة	٣٠		رقم الجلوس : رقم اللجنه :
مدرسة			الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول – ثاني – ثالث)
الدرجة كتابه		فقط	زمن الاختبار / .....
اسم المصحح	أ /	توقيعه	المادة / كيمياء ٢
اسم المراجع	أ /	توقيعه	المدقق وتوقيعه /

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول

١٣

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

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

السوال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

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

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

٩

٢ – 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

٣ – 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) $Al(OH)_3$

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

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

٥– 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

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

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

٧) أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

أ) NaCl ب) CUCl ج) $MgCl_2$ د) KCl

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

أ) $2n^2$ ب) n-1 ج) n(n+1) د) n(n-1)

٩ - 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

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

٦

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

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

٢ – ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء .....

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

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

٥ - 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: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_2$

٢

انتهت الاسئلة

اختبار (1) كيمياء 2-1 الفصل الأول للعام

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

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

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

a – n(n-1) | b-n(n+1) | C -n(n*1)

5) في تفاعل التفكك للمركب ABالى مكوناته A,B ما عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها من معادلة التفاعل ؟

a – 6 | b- 1 | C - 3

6) يسمى التعبير عن نسبة المردود الفعلي الى المردود النظري بصورة نسبة مئوية

a – نسبة 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 % .....

a – 26.90% | b- 40.05% | C - 41.67%

8) اذا كانت المادة الفائضة هي Na من تفاعل $6Na+Fe_2o_3 \longrightarrow 3Na_2O_3 + 2Fe$ فان المادة المحددة هي ..

a – o_3 | b- 2Fe | C - Fe_2o_3

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 % .....

a – 20.9% | b- 41.7% | C - 120%

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

المملكة العربية السعودية وزارة التربيـــة والتعليم إدارة التربية والتعليم بمحافظة		اختبار الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي المـــادة : كيمياء الصف: الثاني ثانوي الـــفترة: الأولى الزمن : (ثلاث ساعات) اليـــوم : الأحد التـــاريـــخ :

اسم الطالب : _____ رقم الجلوس _____ رقم السجل المدني : _____

استعن بالله ثم أجب على الاسئلة التالية :

أولا .. { أسئلة اختر الاجابة الصحيحة } اختر الاجابة الصحيحة ثم ظلل الحرف الصحيح في ورقة الاجابة :

1	..... هو اقصر مسافة بين قمتين متتاليتين أوقاعين متتاليين:			
	أ- طيف الانبعاث <	ب- طيف الامتصاص .	ج- الطول الموجي .	د- التردد .
2	قيمة ثابت بلانك تساوي :			
	أ- 6.626×10^{-34}Js	ب- 6.626×10^{-33}Js	ج- 6.626×10^{-43}Js	د- 6.626×10^{31}
3	عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس :			
	أ- عدد الكترونات التكافؤ .	ب- الخواص الفيزيائية .	ج- عدد الالكترونات .	د- التوزيع
4	جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة :			
	أ- الالكترون .	ب- البروتون .	ج- الفوتون .	د- النيوترونات .
5	المبدأ الذي ينص على أنه من المستحيل معرفة سرعة ومكان الالكترون في الوقت نفسه :			
	أ- مبدأ باولي .	ب- مبدأ هايزنبرج .	ج- مبدأ أوفباو .	د- قاعدة هوند .
6	ترتيب الالكترونات في الذره يسمى بـ			
	أ- التوزيع الالكتروني .	ب- التوزيع الذري .	ج- عدد التكافؤ .	د- العدد الذري .
7	صيغه المركب الايوني اكسيد البوتاسيوم هي:			
	أ- k_2O	ب- H_2O	ج- K_2O_2	د- CO_2
8	عبارة عن ترتيب هندسي ثلاثي الابعاد يحاط فيها الايون الموجب بالسالب والعكس			
	أ- الحجم الذري .	ب- العدد الذري .	ج- الشبكة البلورية .	د- الذرة .
9	يسمى الأيون السالب دائما بـ			
	أ- الأيون	ب- الكاتيون	ج- الأنيون	د- النيون
10	عدد الكترونات المجال الخارجي لذرة مستقره وثابته هو:			
	أستة الكترونات .	ب-عشرة الكترونات .	ج- سبعة الكترونات .	د- ثمانية الكترونات .
11	الصيغة الكيميائية للأكسيد ثنائي الهيدروجين هي :			
	أ- HO	ب- H_3O	ج- H_2O	د- H_2O_2
12	أسم المركب الجزيئي التالي SO_2 هو :			
	أ- ثاني أكسيد الكبريت .	ب- ثاني أكسيد الكربون .	ج- أكسيد الكبريت .	د- أكسيد الكربون .
13	الصيغة الكيميائية لكلوريد البوتاسيوم هي :			
	أ- KCl_2	ب- KCl	ج- K_2Cl_2	د- K_2Cl
14	عدد الكترونات المستوى الفرعي f تساوي :			
	أ- 10	ب- 12	ج- 13	د- 14
15	التوزيع الإلكتروني لعنصر الكربون C_6 هو:			
	أ- $1s^2 2s^2 2p^2$	ب- $1s^2 2s^2 2p^3$	ج- $1s^2 2s^2 2p^4$	د- $1s^2 2s^2 2p^5$
16	.....أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها :			
	أ- الفوتو .	ب- الكم .	ج- التردد .	د- الفولت .
17	الضوء هو نوع من الاشعاع الكهرومغناطيسي ذو طبيعة :			
	أ- موجيه فقط .	ب- موجيه وجسيميه .	ج- لا طبيعة له .	د- جسيمية فقط .
18	تقاس كمية التردد بوحدات			
	أ- المتر .	ب- السنتيمتر .	ج- الجول .	د- الهرتز .
19	تسمى عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري بـ.....			
	أ- الفلزات القلوية .	ب- الفلزات القلوية	ج- الهالوجينات .	د- اللانثانيدات .
20	الحالة التي تكون الكترونات الذرة فيها في أدنى طاقة تسمى			
	أ- حالة الاستقرار .	ب- حالة الاثارة .	ج- حالة خاملة .	د- حالة نشطة .
21	الأعمدةالأفقية في الجدول الدوري هي :			
	أ- الدورات .	ب- المجموعات .	ج- العناصر الممثلة .	د- الفلزات .

يتبع

22	الشكل الفراغي لجزيء الميثان CH_4 هو :			
	أ- مثلث مستو .	ب- خطيٌ .	ج- رباعي الأوجة منتظم	د- مثلثي هرمي .
23	عند تسمية الأيونات السالبة يشتق الاسم من العنصر نفسه ثم يضاف المقطع :			
	أ- ... آت	ب- ...وك	ج- ... يـد	د- ... وات
24	الرابطة الكيميائية التي تنتج عن ارتباط فلز مع لافلز هي			
	أ- التساهمية .	ب- الايونية .	ج- التناسقية .	د- القطبية .
25	روابط سيجما هي الروابط			
	أ- الثلاثية .	ب- الثنائية .	ج- الأحادية .	د- الرابطة باي .
26	أي الايونات التالية هو ايون الفوسفات :			
	أ- PO_4^{-3}	ب- OH^-	ج- SO_4^{-2}	د- CN^-

ثانيا.. { أسئلة صح / خطأ } ظلل الرمز ص للعبارة الصحيحة والرمز خ للعبارة الخاطئة في ورقة الاجابة :

العبارة	ص	خ
1- تسمى عناصر المجموعة السابعة عشر في الجدول الدوري بالهالوجينات .		
2- الرابطة الفلزية هي عبارة عن ارتباط لافلز مع لافلز .		
3- التهجين هو عبارة عن خلط المجالات الفرعية لتكوين مجالات مهجنة جديدة .		
4- يستخدم نموذج VESPR في تحديد شكل الجزيء .		
5- شكل جزيء المركب $BeCl_2$ منحن .		
6- تمثيل لويس النقطي يستخدم لتمثيل الإلكترونات التكافؤ في الجزيء .		
7- من خواص الفلزات أنها قابلة للطرق والسحب والتوصيل للكهرباء .		
8- المجموعات هي الصفوف الأفقية في الجدول الدوري .		
9- الإلكتروليت هو المركب الأيوني الذي يوصل التيار الكهربائي .		
10- يسمى الأيون الموجب بالأنيون .		
11- من خواص المركبات الايونية ان درجات أنصهارها وغليانها منخفضة .		
12- يتناقص الحجم الذري(نصف قطر الذرة) للعناصر في الدورة الواحدة من اليسار لليمين .		
13- يتكون الايون الموجب عندما تكتسب الذرة إلكترون تكافؤ واحد او أكثر .		
14- صيغه مركب كبريتيد الصوديوم هي Na_3S .		

ثالثا.. { أسئلة المزاوجة } اختر من العمود الثاني بما يناسب العمود الاول ثم ظلل الحرف الصحيح في ورقة الاجابة :

الرقم	العبارة		حرف الكلمة	الكلمة / المصطلح
1	حمض الهيدروكلوريك .		أ	الكترونات التكافؤ
2	كلوريد الصوديوم .		ب	NF_3
3	يتم ملء المجالات الاقل طاقة ثم الاعلى بشكل تصاعدي .		ج	NaCl
4	عبارة عن إلكترونات المجال الخارجي للذرة .		د	HCl
5	ثلاثي فلوريد النيتروجين .		هـ	مبدأ أوفباو
6			و	قاعدة هوند

انتهت الاسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح