المراجعة الشاملة لمقرر كيمياء 2 مع الحل

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-09-2025 03:21:55	
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	ملخص و مراجعة كاملة لدروس مقرر الفصل الأول 1447ه مع الإجابة
2	نموذج اختبار تشخيصي كيمياء 2
3	حل ملزمة أوراق عمل كيمياء 1، مسارات
4	ملزمة أوراق عمل كيمياء 1
5	تحميل كتاب الطالب كيمياء 2 نسخة 1447ه

مراجعة كيمياء 2 المستوى الثالث

المراجعة لا تغني عن الكتاب المدرسي

ضعي كلمة صح امام العبارة الصحيحة وكلمة خطا امام العبارة الخاطئة مع تصحيح الخطأ :

١- **تتميز المركبات الاروماتية بوجود حلقة بنزين .** صح

٢- **التوزيع النقطي لذرة الكبريتS_{16}هو** ٠Ṣ٠ خطأ

٣- **تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري مجموعات.** خطأ ، تسمى دورات

٤- **اللافلزات معظمها قابل للطرق والسحب.** خطأ ، الفلزات

٥- **للالكترونات خواص جسيمية وخواص موجية .** صح

٦- **صيغة ايون الكربونات $CO3^{--}$.** خطأ ، CO_3^{-2}

٧- **التهجين في جزيءH_2O من نوعSP^3.العدد الذري لـِ H=1 و O= 8** صح

٨- **يمكن تحديد سرعة ومكان الألكترون بدقة.**

خطأ ، من المستحيل معرفة سرعة جسيم ومكانه في الوقت نفسه بدقة

٩- **إذا كانت كتلة المتفاعلات في تفاعل كيميائي تساوي 55g فإن كتلة نواتجه تساوي 57g**

خطأ ، تساوي 55

١٠-**المصدر الأساسي للهيدروكربونات النفط والغاز الطبيعي.** صح

١١-**يستخدم فلز الماغنيسيوم في صناعة الاجهزة الألكترونية.** صح

١٢-**تمكن بور من تفسير الطيف المرئي لذرة الأكسجين فقط .** خطأ ، ذرة الهيدروجين فقط

أكتبي أسباب مناسبة للنتائج الموضحة(علل) :

١- **غالباً ماتكون الفلزات القلوية في الطبيعة على شكل مركبات.**
لشدة نشاطها

٢- **عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خواصها .**
لأنها تحتوي على العدد نفسه من الكترونات التكافؤ

٣- **الهيدروكربونات الاروماتية تتميز بدرجة عالية من الثبات .**
خامله بسبب بنائها الحلقي حيث الازواج االلكترونية غير متمركزه

٤- **للمركبات الأيونية درجات غليان مرتفغة.**
لأنها قوية نسبيا حيث تحتاج إلى كم هائل من الطاقة لتفكيكها

٥- **جزيء CCl_4 غير قطبي بالرغم من قطبية روابطه ؟**
لأن شحناته الجزيئية متساوية

٦- **الألكانات غير نشطة كيميائياً .**
لقوة الروابط التساهمية الأحادية بين C-C، و C-H

٧- **لا يتضمن الجدول قيم الكهروسالبية للغازات النبيلة ؟**
لأنها تشكل عدد قليل من المركبات

٨- **تشتمل فئة s في الجدول الدوري على مجموعتين فقط .**
لأن مستويات s تتسع لألكترونين على الاكثر

٩- **الألكانات لا تذوب في الماء.**
لأن المذيبات تذيب اشباهها فقط والماء جزيء قطبي بينما االلكانات غير قطبية

١٠- **يسمى الطيف الكهرومغناطيسي بالطيف المستمر.**
لأن كل نقطه فيه تتوافق مع طول موجه وتردد مميزين

١١- **يخالف المركب $PCl5$ القاعدة الثمانية .**
لأنه يصل إلى حالة الاستقرار بأكثر من 8 الكترونات

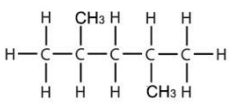
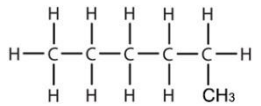
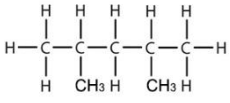
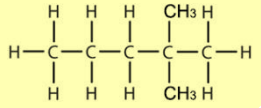
١٢- **الألكينات اكثر نشاطاً من الألكانات.**
بسبب وجود الرابطة باي وهي رابطة ضعيفة الكسر فتتفاعل اسرع من االلكانات

١٣- **يملأ المجال 4s قبل المجال 3d .**
لأن طاقته اقل

١٤- **يكون الهيدروجين دائما ذرة جانبية ؟**
لأنه يشارك بألكترون واحد ويتصل بذرة واحدة فقط

اختاري الاجابة الصحيحة لكل عبارة من بين البدائل التالية :

1	تردد الإشعاع الكهرومغناطيسي الذي طوله الموجي 3.33×10^{-8} m علما بأن: $C=3\times10^{8}$ m/s			2	التوزيع الإلكتروني لترميز الغاز النبيل لذرة عنصر حر عددها الذري 14		
A	$1\ s^{-1}$	C	9×10^{15} Hz	A	$[Ne]3s^23p^6$	C	$[Ne]3s^33p^1$
B	9.99 Hz	D	1.0×10^{8} m	B	$[Ne]3s^23p^3$	D	$[Ne]3s^23p^2$
3	المستوى الأعلى طاقة من بين المستويات التالية			4	رسم مربعات لإلكترونات البريليوم $_4Be$		
A	1s	C	2s	A	↑↓ ↓↓	C	↑↓ ↑↓
B	3s	D	4s	B	↑↓ ↑↓	D	↓↑ ↑↓
5	وضع قانون يعرف بقانون الثمانيات			6	يستخدم في الجراحة التجميلية		
A	ديمتري مندليف	C	لوثر ماير	A	الحديد الصلب	C	السليكون
B	دالتون	D	جون نيولاندز	B	فضة النقود	D	حبيبات الرصاص
7	الأسم الشائع للمركب NH_3			8	العناصر المستقرة تملك في المستوى الخارجي		
A	الأمونيا	C	الغاز المضحك	A	إلكترون	C	خمسة إلكترونات
B	صودا الخبز	D	الهيدرازين	B	ثمانية إلكترونات	D	ثمانية عشر إلكترون
9	التوزيع الإلكتروني للعنصر الذي يملك 9 إلكترونات			10	تنتج سلاسل ليمان عند انتقال الالكترون من مستوى طاقة عالي الى المستوى		
A	$1s^2,2s^2,2p^5$	C	$1s^2,2s^2,3p^5$	A	n=1	C	n=3
B	$1s^1,2s^2,2p^6$	D	$1s^2,2s^3,2p^4$	B	n=2	D	n=4
11	تقع الهالوجينات في المجموعة ... من الجدول الدوري			12	طاقة فوتون الجزء البنفسجي لضوء الشمس إذا كان تردده 7.230×10^{14} هيرتز و $h = 6.626 \times 10^{-34}$		
A	14	C	15	A	4.791×10^{-20} J	C	4.791×10^{-14} J
B	16	D	17	B	4.791×10^{-19} J	D	4.791×10^{-34} J
13	عنصر $_5B$ ينتمي للمجموعة			14	تزداد الكهروسالبية عموماً بالانتقال من		
A	2	C	12	A	يمين الى يسار الجدول في الدورة الواحدة	C	من اعلى الى اسفل المجموعة الواحدة
B	3	D	13	B	يسار الى يمين الجدول في الدورة الواحدة	D	السالبية الكهربائية ثابتة
15	الصيغة الكيميائية لنترات النحاس II			16	عند تعرض المركب الأيوني للطرق فإنه		
A	Cu_2NO_3	C	$Cu(NO_3)_2$	A	تتشقق بلوراته	C	يتحول إلى أسلاك
B	$CuNO_3$	D	$Cu_2(NO_3)_2$	B	يصبح صفيحة رقيقة	D	يتحول إلى مركب آخر
17	من المركبات المشبعة			18	يتكون الجدول الدوري من دورات عددها		
A	الألكانات	C	الألكينات	A	4	C	7
B	الالكاينات	D	المركبات الاروماتية	B	6	D	10
19	عدد مولات $CaCO_3$ الناتجة من تفاعل 4.05 mol من Na_2CO_3 حسب التفاعل التالي : $Na_2CO_{3(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow 2NaOH_{(aq)} + CaCO_{3(s)}$			20	يقع العنصر ذي التوزيع التالي : $[Xe]\ 6s^2, 4f^2$ ضمن الفئة		
A	4.05 mol	C	0.405 mol	A	s	C	p
B	4.50 mol	D	0.450 mol	B	d	D	f

21	الكاتيون في المركب $FeCl_3$			22	يسمى المركب الذي له الصيغة : MgO		
A	Fe^{+3}	C	Fe^{-3}	A	أكسيد المنجنيز	C	مجنيد الأكسجين
B	Cl^-	D	Cl^+	B	أكسيد المغيسيوم	D	مغنسيد الأكسجين
23	المركب الأيوني الذي له أكبر طاقة شبكة بلورية(طاقة كسر الروابط)			24	الاسم الصحيح للمركب SF_6		
A	$CaCl_2$	C	LiF	A	كبريتيد سداسي الفلور	C	سداسي فلوريد الكبريت
B	NaBr	D	KI	B	فلوريد الكبريت	D	كبريتيد الفلور
25	الاسم الصحيح للمركب H_2SO_4			26	الصيغة الصحيحة للهكسان الحلقي		
A	حمض الهيدروكلوريك	C	حمض ثنائي هيدروكبريتات	A		C	
B	حمض الكبريتيك	D	حمض الكبريتات	B		D	
27	الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من			28	الشكل الهندسي لجزي BH_3 علما بأن H=1، B=5		
A	2سيجما +1باي	C	3روابط باي	A	خطي	C	مثلث مستوي
B	1سيجما + 2باي	D	3روابط سيجما	B	رباعي الأوجه منتظم	D	منحني
29	العدد الأقصى من الالكترونات في المستوى d			30	نسبة المردود المئوية لتفاعل كانت نسبة مردوده النظري 0.488 g واعطى فعلياً كتلة مقدارها 0.455 g		
A	2	C	6	A	%9.32	C	%93.2
B	10	D	14	B	% 8.35	D	% 100
31	عدد مجالات المستوى الفرعي P			32	اي مما يلي صحيحاً فيما يتعلق بطول الرابطة		
A	1 مجال	C	5 مجالات	A	كلما قصرت الرابطة ازدادت قوتها	C	كلما قصرت الرابطة قل عدد الكتروناتها
B	3 مجالات	D	7 مجالات	B	كلما قصرت الرابطة قلت قوتها	D	كلما قصرت الرابطة قلت طاقة تفككها
33	المستوى الفرعي الذي له الشكل الكروي			34	عدد تأكسد الفسفور $_{15}P$		
A	المستوى S	C	المستوىP	A	$^{+}5$	C	$^{-}5$
B	المستوى d	D	المستوىF	B	$^{-}3$	D	$^{+}3$
35	الاسم النظامي للمركب $CH_2=CH-CH_2CH_3$			36	من أمثلة الجزيئات التساهمية الشبكية		
A	2-بيوتين	C	2 -ببوتاين	A	شمع البرافين	C	الألماس
B	1-بيوتين	D	1-بيوتاين	B	الماء	D	الأكسجين
37	الاسم النظامي للمركب			38	الصيغة الصحيحة للمركب 2 ,2– ثنائي ميثل بنتان		
A	ايثيل بنزين	C	بروبيل بنزين	A		C	
B	تولين	D	انتراسين	B		D	
39	يستخدم الايثين في			40	تتكون الروابط الايونية عادة بين		
A	انضاج الفواكه	C	لحام الفلزات	A	الفلزات	C	الفلز واللافلز
B	تنقية البترول	D	وقود للسيارات	B	اللافلزات	D	الغازات النبيلة
41	العناصر الانتقالية توجد في المجموعات			42	الأعلى سالبية كهربائية في الجدول الدوري		
A	1-2	C	3-12	A	الفلور	C	الهيدروجين
B	13-18	D	اللانثنيدات والاكتنيدات	B	الكربون	D	الكلور

اختاري المصطلح العلمي المناسب للتعريفات العلمية

(التردد – الطول الموجي – الكم – الفوتون – مبدأ اوفباو – قاعدة هوند – مبدأ باولي – المجموعات – الدورات – الهالوجينات – الغازات النبيلة – طاقة التأين – الكهروسالبية – الكاتيون – الأنيون – الالكتروليت – عدد التأكسد – السبيكة – تركيب لويس – الرنين – التهجين – الالكانات – الالكينات – الالكاينات)

قارني بين :

الرابطة سيجما – الرابطة باي
الرابطة الأيونية – الرابطة الفلزية
الالكانات والالكينات من حيث (القطبية – نوع الرابطة – النشاط الكيميائي)
نصف القطر الذري (عبر الدورة – عبر المجموعة)
الكهروسالبية (عبر الدورة – عبر المجموعة)

الرسومات والأشكال
ص 13 كتابة البيانات (طول الموجة,سعة الموجة,قمة,قاع,سعة الموجة)
ص14 (ما اسم الظاهرة)
ص93 (ماذا يحدث عند طرق البلورة الأيونية)
ص103 (ما اسم الرابطة التي تمثلها الصورة)
ص174 حددي (المادة الفائضة , المادة المحددة)
ص224 صنفي المتشكلات(سيس – ترانس)

المسائل الكيميائية الحسابية
امثلة الكتاب المحلولة + التدريب الاول بعد كل مثال (نفس الأفكار مع تغيير الارقام والمعادلة)