مراجعة شاملة لمقرر الفصل الثالث

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثالث ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 27-05-2025 06:22:49	
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

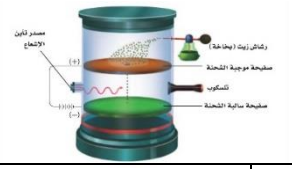
التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث	
1	مشروع الكيمياء التحليلية
2	مشروع كيمياء التوزيع الإلكتروني
3	نماذج اختبار عملي نهائي
4	مشروع بحث كيمياء لفصل حالات المادة
5	نماذج اختبار عملي نهائي 1445هـ

مراجعة عامة

س١ / أختاري الأجابة الصحيحة فيما يلي وذلك بتظليل الحرف المناسب في النموذج المرفق مع ورقة الأسئلة :

١١ / التجربة التي قام بها العالم مليكان لتحديد شحنة الالكترون والمبينة في الشكل المقابل تسمى بتجربة :



أ	قطرة الزيت	ب	أشعة المهبط	ج	المجال المغناطيسي	د	صفيحة الذهب

١٢ / الكيمياء التي تدرس المادة التي تحتوي كربون هي فرع الكيمياء :

أ	العضوية	ب	الحيوية	ج	الذرية	د	البيئية

١٣/ أشعة لها طاقة عالية ولا كتلة لها ويرمز لها بالرمز γ هي أشعة :

أ	الفا	ب	بيتا	ج	جاما	د	المهبط

١٤ / أقصى عدد من الالكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس يمكن حسابه بالمعادلة :

أ	$e = 2n$	ب	$n = 2e^2$	ج	$e = 2n^2$	د	$e = n^2$

١٥ / عند وجود الرمز(g) في المعادلة الكيميائية والذي يكتب أسفل رمز العنصر او المركب يشير إلى:

أ	الحالة الصلبة	ب	الحالة السائلة	ج	الحالة الغازية	د	المحلول المائ

١٦/ الرمز β يدل على نوع من أنواع الاشعاعات وهو

أ	اشعة الفا	ب	اشعة جاما	ج	اشعة بيتا	د	اشعة المهبط

١٧/ الاسم الكيميائي للمركب الايوني KCl هو

أ	كلوريد بوتاسيوم	ب	كلوريد صوديوم	ج	نترات الرصاص	د	فلوريد الخارصين

١٨/ الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الحديد II

أ	FeO	ب	NaCl	ج	CaS	د	$MgSO_4$

١٩/ التوزيع الالكتروني لعنصر الصوديوم $_{11}Na$ العدد الذري له ١١ هو

أ	$1s^2 2s^9$	ب	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	ج	$1s^3 2p^8$	د	لا شيء مما سبق

٢٠/ $Cu + O_2 \rightarrow CuO$ لوزن هذه المعادلة $Cu + O \rightarrow Cu$

أ	$Cu + O \rightarrow Cu$	ب	$2Cu + O_2 \rightarrow 2\,CuO$	ج	$O + Cu_2 \rightarrow OCu$	د	لا شيء مما سبق

أ	الألكترون	ب	النيترون	ج	البروتون	د	الفوتون
٤	اكتشف الالكترون						
أ	دالتون	ب	طومسون	ج	هنري	د	لويس
٥	مالذي يشغل معظم حجم الذرة						
أ	البروتونات	ب	النيترونات	ج	الفراغ	د	الألكترونات
٦	اكتشف النيوترون						
أ	هنري	ب	طومسون	ج	رذرفورد	د	شادويك
٧	عنصر يحوي 55 بروتون و 78 نيوترون , فان عدده الذري						
أ	55	ب	78	ج	133	د	23
٩	نظائر العنصر تتشابه في عدد البروتونات وتختلف في						
أ	العدد الذري	ب	عدد النيترونات	ج	عدد الألكترونات	د	عدد أفوجادرو
١٠	النظير الذي يحوي عددا أكبر من ..... تكون كتلته أكبر						
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الألكترونات	د	الفوتونات
١١	تفاعل يؤدي إلى تغير في نواة الذرة ويحول العنصر إلى عنصر أخر						
أ	تفاعل تكوين	ب	تفاعل تحليل	ج	تفاعل نووي	د	تفاعل احلال
١٢	جسيمات تحوي بروتونين ونيترونين						
أ	اشعة الفا	ب	بيتا الموجبة	ج	بيتا السالبة	د	جاما
١٣	جسيم شحنته 1-						
أ	الفا	ب	بيتا الموجبة	ج	بيتا السالبة	د	جاما
١٤	أي الاشعاعات التالية لا تتأثر بالمجال الكهربائي						
أ	أشعة جاما	ب	أشعة بيتا الموجبة	ج	أشعة بيتا السالبة	د	أشعة الفا
١٥	عند خروج إشعاع ..... من ذرة فإن عددها الذري ينقص بمقدار 2						
أ	الفا	ب	بيتا الموجبة	ج	بيتا السالبة	د	جاما
١٦	عند خروج إشعاع بيتا فإن العدد الكتلي للذرة						
أ	ينقص بمقدار 2	ب	يزيد بمقدار 1	ج	ينقص بمقدار 4	د	لايتغير
١٧	العنصر $_{3}^{7}Li$ تحتوي نواته على						
أ	3 نيترون	ب	4 نيترون	ج	7 نيترون	د	10 نيترون
١٨	جسيمات تنحرف تجاه الصفيحة السالبة في المجال الكهربائي						
أ	الفا	ب	بروتونات	ج	بيتا	د	جاما
١٩	جسيم متعادل الشحنة يوجد داخل النواة						
أ	الأيون	ب	الألكترون	ج	النيترون	د	البروتون
٢٠	النظيران هما						
أ	$_{17}^{35.5}Cl$ - $_{6}^{14}C$	ب	$_{7}^{14}N$ - $_{6}^{14}C$	ج	$_{20}^{40}Ca$ - $_{11}^{23}Na$	د	$_{6}^{12}C$ - $_{6}^{13}C$
٢١	تم أكتشاف أشعة المهبط من خلال تجربة						
أ	تجربة دالتون	ب	تجربة رذرفورد	ج	تجربة قطرة الزيت	د	أنبوب أشعة المهبط
٢٢	في الرمز $_{8}^{16}O$ يكون عدد الكتلة						
أ	8	ب	16	ج	24	د	4
٢٣	أشعة المهبط عبارة عن سيل من						
أ	الشحنات الموجبة	ب	الجسيمات المتعادلة	ج	الشحنات السالبة	د	الفوتونات
٢٤	متوسط جميع كتل نظائر العنصر الموجودة في الطبيعة						
أ	الكتلة الذرية	ب	كتلة الألكترون	ج	كتلة النيترون	د	كتلة البروتون
٢٥	ترتكز كتلة الذرة في						
أ	الالكترونات	ب	نواة الذرة	ج	الفراغ الموجود	د	ليس لها حجم
٢٦	في تجربة رذرفورد ارتداد جسيمات الفا بسبب						
أ	وجود الالكترونات	ب	وجود نواة في وسط الذرة	ج	معظم حجم الذرة فراغ	د	لاتوجد اجابة صحيحة
٢٧	أكملي المعادلة النووية التالية :						

1] $_{95}^{241}Am \longrightarrow {}_{93}^{237}Np + ...$

أ	α	ب	β	ج	γ	د	X – ray
٢٨	$^{40}_{19}K \longrightarrow$ ..... + β + y						2]
أ	$^{40}_{19}K$	ب	$^{40}_{18}Ar$	ج	$^{40}_{20}Ca$	د	$^{36}_{17}Cl$

١	يصنف ..... من ضمن الخواص الفيزيائية						
أ	الزئبق سائل	ب	اشتعال الصوديوم	ج	تكون طبقة سوداء	د	حرق الخشب
٢	يصنف ..... من المواد النقية						
أ	الدخان	ب	الهواء	ج	ملح الطعام	د	التراب
٣	أي خواص السكر التالية ليست فيزيائية						
أ	بلورات صلبة	ب	يتحلل بالتسخين	ج	لونه أبيض	د	طعمه حلو
٤	تتشابه العناصر As , I , Br , Cl , F في الخواص الكيميائية لانها تقع ضمن ..... واحدة						
أ	صف	ب	دورة	ج	مجموعة	د	مركبات
٥	يتفاعل الصوديوم مع الكلور لتكوين كلوريد الصوديوم مالعبارة غير الصحيحة فيما يتعلق بهذا التفاعل :						
أ	تكون مواد جديدة	ب	كلوريدالصوديوم مركب	ج	كتلة المتفاعلات =كتلةالنواتج	د	خواصNaCl تشبه خواص العناصر المكونةلها
٦	إذا تفاعل 12.2g من مادة X مع عينة من Y ونتج 78.99g من XY فما كتلة Y المتفاعلة						
أ	66.8g	ب	91.2g	ج	6.47g	د	89.66g
٧	تسامي اليود يعتبر						
أ	تغير كيميائي	ب	تغير فيزيائي	ج	خاصية فيزيائية	د	خاصية كيميائية
٨	كل المواد التالية مركبات ماعدا						
أ	Fl	ب	H_2O	ج	H	د	NH_3
٩	الصوديوم عنصر يتفاعل بشدة مع الماء						
أ	تغير كيميائي	ب	تغير فيزيائي	ج	خاصية فيزيائية	د	خاصية كيميائية
١٠	أي مما يلي خاصية فيزيائية غير مميزة						
أ	درجة الأنصهار	ب	الكتلة	ج	درجة الغليان	د	الطعم
١١	اي العبارات التالية تصف مادة في الحالة الصلبة :						
أ	تنساب جسيماتها بعضها فوق بعض	ب	يمكن ضغطها إلى حجم أصغر	ج	جسيماتها متراصة لها شكل وحجم ثابت	د	تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه
١٢	القانون المستخدم لمقارنة H_2O و H_2O_2 هو						
أ	النسب المتضاعفة	ب	حفظ الكتلة	ج	النسب الثابتة	د	الاتحاد الكيميائي
١٣	الدم مثال على						
أ	مركب	ب	عنصر	ج	مخلوط متجانس	د	مخلوط غير متجانس
١٤	إذا تفاعل 10.57g ماغنسيوم تماماًمع 6.96g أكسجين فما النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في مركب أكسيد الماغنسيوم .						
أ	65.84%	ب	151.86%	ج	39.7%	د	24.71%

/ الأيونات التي تشارك في التفاعل التالي هي :

$$KI_{(aq)} + AgNO_{3(aq)} \longrightarrow KNO_{3(aq)} + AgI_{(S)}$$

أ	K^+ , NO_3^{-1}	ب	Ag^+ , I^-	ج	Ag^+ , K^+	د	K^+ , I^-

٢/ عندما يمتزج ماء المطر مع ماء البحر فان نوع المحلول المتكون :

أ	سائل – سائل	ب	سائل – غاز	ج	صلب – سائل	د	صلب – صلب

٣/ أول من اكتشف جسيم النيترون داخل النواه هو العالم :

أ	شادويك	ب	رذرفورد	ج	ارسطو	د	طومسون

٤ / عدد افوجادرو يساوي :

أ	6.22×10^{22}	ب	6.022×10^{23}	ج	6.023×10^{-23}	د	6.45×10^{-22}

٥/ يصنف التفاعل التالي : $2\ PbSO_4 \rightarrow 2\ PbSO_3 + O_2$

أ	إحلال بسيط	ب	تكوين	ج	تفكك	د	إحلال مزدوج

٦/يرمز لايون الكبريتات بـ :

أ	SO_4	ب	SO_4^{2-}	ج	SO	د	SO^{2-}

٧ / أقصى سعة من الالكترونات للمستوى الثانوي (f) هي :

أ	الكترونان	ب	ستة الكترونات	ج	أربعة عشر الكترون	د	عشرة الكترونات

٨ / عدد جزيئات السكر في $2mol$ منه :

أ	2 جزيء	ب	1.2×10^{24} جزيء	ج	1 جزيء	د	6.02×10^{23} جزيء

٩ / طريقة يستخدم فيها الحاجز المسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل هي :

أ	التبلور	ب	التقطير	ج	الكروماتوجرافيا	د	الترشيح

١٠/ المعامل × في المعادلة الموزونة $2NH_{3(g)} \rightarrow \times H_{2(g)} + N_{2(g)}$

أ	3	ب	2	ج	6	د	12

ب)اكمل الجدول الأتي الذي يمثل خواص كلا" من : الالكترونات والبروتونات والنيوترونات

الجسيم	رمزة	مكان وجودة	شحنة النسبية	كتلته النسبية

ج) أكمل الجدول الأ تي :

العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	العدد الكتلي	عدد النيوترونات

صح ام خطا

الصيغة العامة لتفاعل الاحتراق $A + B \rightarrow AB$.

تستخدم سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات والهالوجينات في توقع حدوث تفاعلات الاحلال البسيط.

الترتيب الصحيح لمستويات الطاقة الثانوية (S , P , f ,)

التفاعل الذي يستعمل في نفخ أكياس السلامة في السيارات هو تفاعل تفكك.

يستعمل الرمز (+) ليفصل بين المتفاعلات والنواتج

/ المعامل في المعادلة الكيميائية هو عدد يكتب قبل المادة المتفاعلة أو الناتجة ( )

/تعتبر خاصية الطول خاصية فيزيائية مميزة ( )

/الكتلة المولية لأي عنصر هي كتلته الذرية ووحدتها g /mol ( )

تقاس كمية O_3 في الغلاف الجوي بواسطة الصواريخ والبالونات ( )

/يستخدم العلماء الوزن بدلا من الكتلة وذلك لان الوزن ثابت في أي مكان ولا يتأثر بالجاذبية ( )

/التوزيع الالكتروني لعنصر البورون($_5B$) هو $1s^2 2s^2 2p^1$ ( )

٧/من خواص المادة الصلبة أنها ان لها شكل وحجم غير ثابت ( )

/ العدد الذري = عدد الالكترونات = عدد البروتونات ( )

/ العالم توماس ميجلي الذي اكتشف فطر البنسلين بشكل غير متوقع

/ كتلة $5\ mol\ He$ و He = 4 كتلة مولية تساوي ٢٥ جرام

أختاري الإجابة الصحيحة:

١ . تسمى وحدة النظام الدولي الأساسية لقياس كمية المادة :			
أ. المتر	ب. الجول	ج. المول	د. الجرام
٢. عدد جزيئات السكر في $2mol$ منه :			
أ. 2 جزيء	ب. 1.2×10^{24} جزيء	ج. 1 جزيء	د. 6.02×10^{23} جزيء
٣. عدد مولات النحاس التي تحتوي على 4.5×10^{24}:			
أ. 7.48 mol	ب. 11.5 mol	ج. 3.50 mol	د. 5 mol
٤. كتلة $3mol$ من الكروم: $Cr = 52$			
أ. 170 g	ب. 200 g	ج. 19 g	د. 156 g
٥. تقاس الكتلة المولية بوحدة :			

أ. g	ب. g/mol	ج. mol	د. g^2
٦ .الكتلة المولية للمركب $NaOH$: ($Na = 23,\ O = 16\ ,H = 1$)			
أ. $194\ g/mol$	ب. $100\ g/mol$	ج. $40\ g/mol$	د. $60\ g/mol$
٧ . عدد مولات $80\ g$ من $NaOH$: ($Na = 23,\ O = 16\ ,H = 1$)			
أ. $5\ mol$	ب. $2\ mol$	ج. $3\ mol$	د. $4\ mol$
٨ . الكتلة المولية لأي عنصر تساوي عدديا كتلته الذرية : (العبارة)			
أ. صحيحة		ج. خاطئة	
٩. عدد جسيمات $0.25\ mol\ Ag$:			
أ. 5.15×10^{21}	ب. 8.13×10^{23}	ج. 2.18×10^{21}	د. 1.51×10^{23}
١٠. الكتلة المولية للمركب HCN : ($H = 1\ , C = 12\ , N = 14$)			
أ $50\ g/mol$	ب. $27\ g/mol$	ج. $64\ g/mol$	د $33\ g/mol$
١١ .عدد مولات أيونات Cl^- في $2.50\ mol$ من $ZnCl_2$:			
أ. 2	ب. 2.5	ج. 5	د. 3
١٢. كتلة $5\ mol\ He$: (He = 4)			
أ. 18 g	ب. 20 g	ج. 1.25 g	د. 3.5 g
١٣. عدد مولات 9 g من الماء ؟ (الكتلة المولية للماء = $18\ g/mol$			
أ. 1 mol	ب. 3 mol	ج. 0.25 mol	د. 0.50 mol
١٤.كتلة 1.50×10^{15} ذرة من N (N = 14)			
أ. 9.77×10^{25}	ب. 1.5×10^{24}	ج. 3.49×10^{-8}	د. 5.50×10^{-8}
١٥- ما عدد مولات $170\ g$ من نترات الفضة $AgNO_3$ (الكتلة المولية لنترات الفضة = $170\ g/mo$			
أ. 4 mol	ب. 1mol	ج. *2 mol*	د. *3 mol*

المسائل المطلوبة منك (ملاحظة مهمة الأرقام سوف تتغير)

- **أحسبي الكتلة المولية لمركبات التالية**

a/ NaOH إذا علمتِ أن الكتل المولية للعناصر هي (H=1g/mol , O=16g/mol , Na=23g/mol)

b/ $CaCl_2$ إذا علمتِ أن الكتل المولية للعناصر هي (Cl=35.5g/mol , Ca=40 g/mol)

١- طلب إليك أن تدرس أثر درجة الحرارة في حجم البالون فوجدت أن حجم البالون يزداد عند تسخينه ص٢٦ س١٧
٢- ص٣٨ س ٣٨

حددي كلاً من المتغير التابع والمستقل والضابط والثوابت

ا_ أكتبي المصطلح العلمي لكل عبارة من العبارات التالية :+ (تعريف المول وقانون حفظ الكتلة والكتلة المولية)

مهمه ككتابه

١/ ( ) نسبة كتلة كل عنصر الى كتلة كل المركب الكلية معبرًا عنها بالنسبة المئوية

٢/ ( ) يستخدم للدلالة على عدم حدوث تفاعل كيميائي .

٣/ ( ) مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئيتها إلى أجزاء أصغر منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية .

٤/ ( ) تشتمل على الجسيمات المشاركة في التفاعل فقط

٥/ ( ) تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية .

-اكملي الجدول التالي بما هو مطلوب منك:

العنصر	العدد الذري	التوزيع الالكتروني	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	العدد الكتلي	عدد النيوترونات
Ca	20					
Zn	30					
Cu	29					

د) صنفي البيانات التالية :

١) مسحوق أصفر اللون ( ) ٣) كتلة الدورق المخروطي 100 ml ( )
٢) 500 g من مادة صلبة ( ) ٤) مادة ذات رائحة نفاذة ( )

٥) الهواء ( )

٦) الماء المالح ( )

٧) للألومنيوم لون فضي ( )

٨) يغلى الماء عند C١٠٠ ( )

هـ / رتبي الفلزات K , Ca , Mg , Ag , H, Cu , بدءًا من الأقل إلى الأكثر نشاطًا كيميائي؟

كمثال

احسبي الكتلة بالجرام لـ 3.57mol من الألومنيوم Al إذا علمتِ أن الكتلة المولية للالومنيوم = 27g/mol .

ضعي الرقم المناسب من القائمة (أ) مع ماينا سبها من القائمة (ب) :

القائمة (أ)		القائمة (ب)
١/ الفلور		
٢/ ثاني أكسيد الكربون		
٣/ أكسيد الحديد الثنائي		
٤/ نحاس		
٥/ الهيليوم		
٦/ ماغنسيوم		
الفسفور		
هيدروكسيد الالومونيوم		
هيدروكسيد المغنيسيوم		
يوديد الكالسيوم		
الذهب		

Almanahj.com
2025 2024
موقع المناهج السعودية