تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

الملف التعاليل الشاملة لمقرر كيم 102
موقع المناهج ⇦ ⇦ الصف الأول الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي			
روابط مواد الصف الأول الثانوي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	إجابة نموذجية كيم 102
2	كتاب الطالب مقرر كيم 102
3	إجابة نموذجية لمنتصف مقرر كيم 102 نموذج 2
4	ورقة عمل مكونات الذرة مقرر كيم 102
5	ملخص درس مكونات الذرة مقرر كيم 102

توقف استخدام الأمونيا في تبريد في الثلاجات	تتسرب أبخرة الأمونيا من الثلاجة وتؤذي أفراد البيت .
الكتاب يعتبر مادة	لأنه يشغل حيزا من الفراغ و له كتلة
الهواء مادة بالرغم أننا لا نراه	لأنه يشغل حيزا من الفراغ و له كتلة
لا تعتبر كل الأشياء مواد	توجد بعض الأشياء من حولنا ليس لها كتلة و لا تشغل حيزا من الفراغ مثل الأفكار و الآراء .
يختلف الوزن من مكان إلى آخر	وزن الجسم ليس ثابت في جميع الأماكن على الأرض ؛ نظرا لاختلاف قوة الجاذبية وتقل قوة الجذب عندما نتحرك بعيداً عن سطح الأرض
من الأفضل قياس كتلة الأجسام وليس الوزن	لان الكتلة ثابتة في جميع الأماكن أما الوزن ليس ثابت ويختلف من مكان لأخر لاختلاف قوة الجاذبية .
الذرات جسيمات تحت مجهريه	تعتبر الذرات صغيرة جدا لا يمكن رؤيتها بالمجاهر الضوئية
اهتمام الكيمائيين بالوصف تحت المجهري للمادة	لان كل ما نلاحظه عن المادة يعتمد على تركيب الذرات والتغيرات التي تتطرأ عليها وهذه الذرات صغيرة جدا لا يمكن رؤيتها بالمجاهر الضوئية
يستعمل الكيميائيون النماذج	لاختبار مفهوم مثل تصميم طائرة جديدة قبل إنتاجها و لتوضيح الأفكار مثل تركيب البنايات
وجود عدة مجالات لعلم الكيمياء	بسبب وجود عدة أنواع من المادة .
سمي الجدول الدوري دورياً	لأن نمط الخواص المتشابهة يتكرر من دورة إلى أخرى
اختلاف المركبات عن بعضها	لاختلاف العناصر الداخلة في تركيبها

لم يستطيع ديمقريطيس أثبات أفكاره	في زمن ديمقريطيس لم تكن الوسائل اللازمة للتجريب متوفرة .
كان دالتون مخطئا في بعض نقاط نظريته	١- يذكر جون دالتون في نظريته انه لا يمكن تجزئة الذرات ، و لكن تبين أنه يمكن تجزئتها إلى جسيمات ذرية . ٢-يقول جون دالتون أن جميع ذرات العنصر لها خواص متماثلة ، و قد تبين ان ذرات العنصر قد تختلف بشكل بسيط في كتلتها نتيجة الإختلاف في عدد النيوترونات .
في تجربة راذرفورد توضع شاشة مغلفة بكبريتيد الخارصين حول صفيحة الذهب	حتى تقوم الشاشة بإظهار الضوء عند اصطدام جسيمات الفا بها .
تنحرف بعض أشعة ألفا عند مرورها داخل الذرة	نتيجة قوة التنافر بين جسيمات ألفا الموجبة و الشحنة الموجبة للنواة
الذرة متعادلة كهربيا	لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة .
نموذج طومسون لم يكن صحيحا	بين راذرفورد من خلال تجربة صفيحة الذهب أن معظم الذرة فراغ ، و هذا يخالف نموذج طومسون الذي يقترح ان الذرة كرة مصمتة تتكون من شحنات موجبة تتخللها الإلكترونات السالبة
لا تختلف النظائر في التفاعلات الكيميائية	نظائر العنصر الواحد متماثلة في سلوكها الكيميائي ، الذي يتحدد فقط بعدد الإلكترونات الموجودة في الذرة ، و عدد الإلكترونات ثابت في النظائر المختلفة للعنصر الواحد
الكتلة الذرية للعنصر ليست عددا صحيحا	بما أن الكتلة الذرية للعنصر هي متوسط كتل نظائر العنصر ، و بما ان للنظائر كتلا مختلفة فإن متوسط الكتلة الذرية ليس عددا صحيحا .
تصدر بعض الذرات إشعاعات تلقائيا .	لأن أنويتها غير مستقرة .

يجب عدم تغير الرمز السفلي في الصيغة الكيميائية لوزن المعادلة	لان ذلك يغير من نوع المادة
تصنيف الكيميائيون للتفاعلات الكيميائية	لتنظيم الأعداد الكبيرة من هذه التفاعلات التي تحدث يومياً
أهمية معرفة أنواع التفاعلات الكيميائية	يساعد على تذكرها وفهمها يساعد على تعرف أنواعها وتوقع نواتج الكثير منها
تفاعلات الاحتراق شائعة	لأن الأكسجين يتحد مع مواد كثيرة مختلفة .
النفط المصدر الأساسي للطاقة في حياتنا المعاصرة	لأن الهيدروكربونات جميعها تحتوي على كربون وهيدروجين ، وتحترق في الأكسجين لإنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون واماء وكميه كبيرة من الطاقة .
تفاعل التفكك عكس تفاعل التكوين	في تفاعل التكوين تتحد مادتين أوأكثر لتنتج مادة واحدة ، و في تفاعل التفكك تتفكك مادة واحدة لتنتج مادتين او اكثر.
يمكن للفلور أن يحل محل البروم في مركباته	لأن الفلور اكثر نشاطا من البروم حيث يقع الفلور أعلى من البروم في سلسلة النشاط الكيميائي .
لا يمكن للبروم أن يحل محل الفلور في مركباته	لأن البروم أقل نشاطا من القلور حيث يقع البروم أسفل الفلور في سلسلة النشاط الكيميائي .
المعادلة الكيميائية $3Mg + 2AlCl_3 \rightarrow 3MgCl_2 + 2Al$ موزونة .	لأن عدد الذرات متساوي في طرفي المعادلة .

يسمى تفاعل الإحلال المزدوج بهذا الاسم	فيه يحل أيونين كل منهما محل الآخر في مركبه .
يسمى محلول كلوريد الهيدروجين المائي بحمض الهيدروكلوريك	لأنه ينتج ايونات الهيدروجين عندما يذوب في الماء
أهمية وحدة المول الكيميائي	وحدة المول تتيح إمكانية عد الذرات و الجزيئات و جسيمات أخرى مشابهة بصورة غير مباشرة .
سمي العدد $٦,٠٢ \times ١٠^{٢٣}$ عدد أفوجادرو .	تكريما للفيزيائي الإيطالي والمحامي أميدو أفوجادرو الذي قام بابحاثه لتحديد عدد الجسيمات في المول الواحد
عدد أفوجادرو صالح لعد المكونات المتناهية في الصغر مثل الذرات .	لأن عدد أفوجادرو عدد هائل .
تسمي ايونات الصوديوم وايونات البروميد في تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم وحمض الهيدروبروميك ايونات متفرجة	لأنها أيونات متفاعلة وناتجة في نفس الوقت أي انها لا تشارك في التفاعل المعادلة الكيميائية : $HBr_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow H_2O_{(l)} + NaBr_{(aq)}$ المعادلة الأيونية الكاملة : $H^+_{(aq)} + Br^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \longrightarrow H_2O_{(l)} + Na^+_{(aq)} + Br^-_{(aq)}$ المعادلة الأيونية النهائية : $H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \longrightarrow H_2O_{(l)}$