

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



مصطلحات كيم 214

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج البحرينية](#) ⇨ [الصف الثاني الثانوي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-20 06:46:39

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني الثانوي"

روابط مواد الصف الثاني الثانوي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

أسئلة وتعاليل كيم 214	1
مذكرة كيم 211	2
شرح درس تركيز المحاليل الجزء الثاني مقرر كيم 214	3
شرح درس حساب التغير في المحتوى الحراري مقرر كيم 214- كيم 216	4
شرح درس قوى التجاذب بين الجزيئية مقرر كيم 214	5



نظرية الحركة الجزيئية	تصف سلوك الغازات اعتماداً على حركة جزيئاتها
التصادم المرن	تصادمات لا تفقد خلالها الطاقة الحركية، بل تنتقل من جزيء إلى آخر
درجة الحرارة	معدل الطاقة الحركية لجزيئات المادة
الباسكال	الوحدة الدولية لقياس الضغط
الضغط	القوة الواقعة على وحدة المساحات.
الضغط الجوي	وحدة قياس ضغط الهواء
قانون دالتون للضغوط الجزيئية	ينص على أن الضغط الكلي لخليط من الغاز يساوي مجموع الضغوط الجزيئية للغازات المكونة للخليط
قوى التشتت	القوى الضعيفة الناتجة عن التغيير في كثافة الإلكترونات في الغيمة الإلكترونية
قوى ثنائية القطب	قوة التجاذب بين مناطق مختلفة الشحنة في الجزيئات القطبية
الرابطة الهيدروجينية	رابطة قوية تنشأ بين الجزيئات التي تحتوي ذرات هيدروجين متحدة بذرات ذات كهروسالبية عالية كالنيتروجين والفلور والأكسجين
مبدأ أفوجادرو	تحتوي الحجم المتساوية من الغازات تحت الظروف نفسها على العدد نفسه من الجسيمات.
الحجم المولي	حجم مول واحد من الغاز عند الظروف القياسية.
القانون العام للغازات	قانون جامع لقوانين الغازات ويجمع خواص الحجم والضغط ودرجة الحرارة .
ثابت الغاز المثالي	ثابت يحدد تجريبياً وتعتمد قيمته على وحدات ضغط الغاز , و درجة حرارته و حجمه
قانون الغاز المثالي	قانون يصف السلوك الطبيعي للغاز المثالي اعتماداً على ضغط الغاز وحجمه ودرجة حرارته
الكلفن	الوحدة الدولية لقياس درجة الحرارة
المادة الذائبة	المادة التي تذوب في المذيب
المادة الغير ذائبة	المادة التي لا تذوب في المذيب
السوائل غير الممتزجة	السوائل التي تمتزج معاً لفترة قصيرة و تنفصل بعدها
التركيز	قياس كمية المذاب في كمية محددة من المذيب
المولارية	عدد مولات المذاب في لتر واحد من المحلول
المولالية	عدد مولات المذاب المذابة في كيلوجرام من المذيب
الكسر المولي	نسبة عدد مولات المذاب أو المذيب في المحلول إلى عدد المولات الكلية للمذاب و المذيب
الذوبان	عملية إحاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب
حرارة المحلول	التغير الكلي في الطاقة في أثناء عملية تكون المحلول
المحلول غير المشبع	محلول يحتوي كمية من المذاب أقل مما يحتويه المحلول المشبع عند نفس الضغط ودرجة الحرارة .
المحلول المشبع	محلول يحتوي أكبر مقدار من المذاب عند ضغط ودرجة حرارة معينين



المحلول فوق المشبع	يحتوي المحلول فوق المشبع على كمية أكبر من المادة المذابة مقارنة بمحلول مشبع عند درجة الحرارة نفسها.
قانون هنري	"تناسب ذوبانية الغاز في سائل عند درجة حرارة معينة طردياً مع ضغط الغاز الموجود فوق السائل.
المحيط	كل شيء في الكون لا ينتمي إلى النظام
الكون	النظام مع محيطه الخارجي
النظام	الشيء المادي الذي تتم دراسته خلال التغيرات الكيميائية والفيزيائية.
الطاقة الداخلية	طاقة مختزنة داخل نظام ما.
المحتوى الحراري	الطاقة الداخلية التي تخزنها مول واحد من المادة عند ضغط ثابت
التغير في المحتوى الحراري	كمية الحرارة التي تم امتصاصها أو تحريرها من قبل النظام أثناء التفاعل
حرارة التفاعل	الفرق بين مجموع المحتوى الحراري للنواتج ومجموع المحتوى الحراري للمتفاعلات
المعادلة الكيميائية الحرارية	معادلة كيميائية موزونة تشمل على حالات المواد، والتغير في الطاقة
حرارة الاحتراق	كمية الحرارة الناتجة عن احتراق مول واحد من المادة احتراقاً كلياً
الحرارة المولية للتبخّر	كمية الحرارة اللازمة لتحويل مول واحد من المادة السائلة إلى بخار
الحرارة المولية للانصهار	كمية الحرارة التي يتطلبها تحويل مول واحد من المادة الصلبة إلى سائل
قانون هس	تغير الطاقة في تفاعل كيميائي يساوي مجموع التغيرات في طاقة التفاعلات الفردية المكونة له
سرعة التفاعل الكيميائي	التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن
نظرية التصادم:	تنص على وجوب اصطدام الجزيئات الأيونات أو الذرات لحدوث تفاعل
المعقد المنشط:	مجموعة من الذرات فترة بقائها معاً قصيرة جداً قد ينتج عنها النواتج أو قد تعود إلى صورة المتفاعلات
طاقة التنشيط:	الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل
المحفّز	مادة كيميائية تضاف إلى التفاعل الكيميائي فتزيد من سرعته دون أن تتأثر كيميائياً
المتبّط:	مادة تؤدي إلى إبطاء التفاعل
التفاعل الانعكاسي	التفاعل الكيميائي الذي يحدث في كلا الاتجاهين الطردي والعكسي
الاتزان الكيميائي	حالة التفاعل التي تكون عندها سرعتها التفاعل الطردي والعكسي متساوين
قانون الاتزان الكيميائي	ينص على أن النظام الكيميائي يمتلك نسبة محددة من النواتج والمتفاعلات عند درجة حرارة معينة
ثابت الاتزان	القيمة العددية لنسبة تراكيز المواد الناتجة إلى تراكيز المواد المتفاعلة ويرفع كل تركيز إلى أس مساوياً للمعامل الخاص به في المعادلة الكيميائية الموزونة
الاتزان غير المتجانس	حالة اتزان تكون فيها المواد المتفاعلة و النواتج في حالات مختلفة العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي



مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة غازي القصيبي الثانوية للبنات
لجنة شبكة المدارس المنتسبة لليونسكو
مصطلحات / كيم 214



إعداد: أ. خديجة الشويخ

الاتزان المتجانس	حالة اتزان تكون فيها المواد المتفاعلة و النواتج في الحالة نفسها .
مبدأ لوتشاتلييه	عند وقوع خارجية على نظام يقوم ذلك النظام بالاتجاه نحو الطرف الذي يعمل على امتصاص تأثير القوة .