تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

مصطلحات كيم 214

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-03-06 19:00:29

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 البحرينية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	أسئلة وتعاليل مقرر كيم 214
2	أسئلة امتحانات النهائي لمقرر كيم 214
3	أجوبة امتحانات النهائي لمقرر كيم 214
4	مذكرة كيم 214
5	مراجعة عامّة أجا203

١- الاتزان غير المتجانس: حالة اتزان تكون فيها المواد المتفاعلة والنواتج في حالات فيزيائية مختلفة.
٢- الاتزان الكيميائي: حالة التفاعل التي تكون عندها سرعتا التفاعل الأمامي والخلفي متساويتان.
٣- الاتزان المتجانس: حالة اتزان تكون فيها المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في الحالة الفيزيائية نفسها.
٤- الأيون أحادي الذرة: أيون يتكون من ذرة واحدة يحمل شحنة موجبة أو سالبة.
٥- أيون متعدد الذرات: أيون يتكون من ذرتين أو أكثر لها شحنة.
٦- الباسكال: الوحدة الدولية لقياس الضغط.
٧- البخار: الحالة الغازية للمادة عند درجة حرارة الغرفة.
٨- التآصل: أحد الأشكال التي يوجد فيها العنصر.
٩- التغير في المحتوى الحراري: كمية الحرارة التي تم امتصاصها أو تحريريها من قبل النظام أثناء التفاعل.
١٠- التبخر: التحول إلى بخار عند درجة حرارة الغرفة.
١١- التحولات المحفزة: عملية تكوين ذرات عناصر جديدة عن طريق قذف ذرات العناصر بجسيمات مشحونة عالية السرعة.
١٢- التركيز: قياس كمية المذاب في كمية محددة من المذيب أو المحلول.
١٣- التسامي: عملية تحول المادة الصلبة إلى غاز دون المرور بالحالة السائلة.
١٤- التصادم المرن: تصادمات لا تفقد خلالها الطاقة الحركية، بل تنتقل من جزيء إلى آخر.
١٥- التفاعل الانعكاسي: التفاعل الكيميائي الذي يحدث في كلا الاتجاهين الطردي والعكسي.
١٦- التكثف: عملية تحول البخار إلى سائل.
١٧- ثابت الاتزان: القيمة العددية لنسبة تراكيز المواد الناتجة الى تراكيز المواد المتفاعلة ويرفع كل تركيز الى أس مساويا للمعامل الخاص به في المعادلة الكيميائية الموزونة.
١٨- ثابت الغاز المثالي: ثابت يحدد تجريبيا وتعتمد قيمته على وحدات ضغط الغاز ودرجة حرارته وحجمه.
١٩- الجول: الوحدة الدولية لقياس الطاقة والحرارة.
٢٠- الحجم المولي: حجم مول واحد من الغاز عند الظروف القياسية.
٢١- الحرارة: أحد أشكال الطاقة التي تنتقل من الأجسام الساخنة إلى الأجسام الأبرد.
٢٢- حرارة الاحتراق: كمية الحرارة الناتجة عن احتراق مول واحد من المادة احتراقا كليا.
٢٣- حرارة التفاعل: الفرق بين مجموع المحتوى الحراري للنواتج ومجموع المحتوى الحراري للمتفاعلات.
٢٤- حرارة المحلول: التغير الكلي في الطاقة في أثناء عملية تكون المحلول.
٢٥- الحرارة المولية للانصهار: كمية الحرارة التي يتطلبها تحويل مول واحد من المادة الصلبة إلى سائل.
٢٦- الحرارة المولية للتبخر: كمية الحرارة اللازمة لتحويل مول واحد من المادة السائلة إلى بخار.
٢٧- درجة الانصهار: الدرجة التي يتحول عندها الجسم الصلب إلى سائل.
٢٨- درجة التجمد: درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى صلب متبلور.
٢٩- درجة الحرارة: معدل الطاقة الحركية لجزيئات المادة.
٣٠- درجة الحرارة والضغط القياسيين STP: واحد ضغط جوي ودرجة الحرارة الصفر المئوي.
٣١- الذوبان: عملية احاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب.
٣٢- الرابطة الكيميائية: القوة التي تربط ذرتين معا.
٣٣- الرابطة الهيدروجينية: رابطة قوية تنشأ بين الجزيئات التي تحتوي ذرات هيدروجين متحدة بذرات ذات كهروسالبية عالية كالنيتروجين والفلور والأكسجين.
٣٤- سرعة التفاعل الكيميائي: التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن.
٣٥- الشبكة البلورية: مجسم ثلاثي الأبعاد يبين أماكن الأيونات والذرات في البلورة.

٣٦- الضغط: القوة الواقعة على وحدة المساحة.
٣٧- الطاقة: القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة.
٣٨- طاقة التنشيط: الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل
٣٩- طاقة الوضع الكيميائية: الطاقة المخزونة في المادة والناتجة عن تركيبها.
٤٠- الطاقة الداخلية: طاقة مختزنة داخل نظام ما.
٤١- قانون الاتزان الكيميائي: ينص على أن النظام الكيميائي يمتلك نسبة محددة من النواتج والمتفاعلات عند درجة حرارة معينة.
٤٢- قانون هس: تغير الطاقة في تفاعل كيميائي يساوي مجموع التغيرات في طاقة التفاعلات الفردية المكونة له.
٤٣- قوى التشتت: القوى الضعيفة الناتجة عن التغير في كثافة الإلكترونات في الغيمة الإلكترونية.
٤٤- القوى ثنائية القطب: قوة التجاذب بين مناطق مختلفة الشحنة في الجزيئات القطبية.
٤٥- الكسر المولي: نسبة عدد مولات المذاب أو المذيب في المحلول إلى عدد المولات الكلية للمذاب والمذيب.
٤٦- الكلفن: الوحدة الدولية لقياس درجة الحرارة.
٤٧- الكون: النظام مع محيطه الخارجي.
٤٨- مبدأ أفوجادرو: تحتوي الحجوم المتساوية من الغازات تحت الظروف نفسها على العدد نفسه من الجسيمات.
٤٩- مبدأ لوتشاتلييه: عند وقوع قوة خارجية على نظام يقوم ذلك النظام بالاتجاه نحو الطرف الذي يعمل على امتصاص تأثير القوة.
٥٠- المثبط: مادة تؤدي إلى إبطاء سرعة التفاعل.
٥١- المحتوى الحراري: الطاقة الداخلية التي يختزنها مول واحد من المادة عند ضغط ثابت.
٥٢- المحيط: كل شيء في الكون لا ينتمي إلى النظام.
٥٣- المحفز: مادة كيميائية تضاف إلى التفاعل الكيميائي فتزيد من سرعته دون أن تتأثر كيميائيا.
٥٤- المحلول المائي: المحلول الذي يكون فيه الماء هو المادة المذيبة.
٥٥- المعادلة الكيميائية الحرارية: معادلة كيميائية موزونة تشتمل على حالات المواد، والتغير في الطاقة.
٥٦- المعامل: العدد المكتوب أمام الصيغ الجزيئية في المعادلة الكيميائية.
٥٧- المعقد المنشط: مجموعة من الذرات فترة بقائها معا قصيرة جدا قد ينتج عنها النواتج أو قد تعود إلى صورة المتفاعلات.
٥٨- المولارية: عدد مولات المذاب في لتر واحد من المحلول.
٥٩- المولالية: عدد مولات المذاب المذابة في كيلو جرام من المذيب.
٦٠- نظرية التصادم: تنص على وجوب اصطدام الجزيئات، الأيونات أو الذرات لحدوث التفاعل.
٦١- نظرية الحركة الجزيئية: تصف سلوك الغازات اعتمادا على حركة جزيئاتها.
٦٢- نظرية دالتون للضغوط الجزئية: الضغط الكلي لمزيج من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزئية لكل منها.
٦٣- نظرية دالتون الذرية: نظرية تصف تركيب المادة وصفات ذراتها.
٦٤- النظام: الشيء المادي الذي تتم دراسته خلال التغيرات الكيميائية والفيزيائية.