تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/ae

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر المتقدم اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/15

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر المتقدم في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/15chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/15chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر المتقدم اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/grade15

* لتحميل جميع ملفات المدرس أكرم البحيري اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

مراجعة المصطلحات

1.	**المول**	كمية المادة التي تحتوي على عدد افوجادرو من الجسيمات
2.	**الكتلة المولية**	كتلة المول معبرا عنها بالجرامات
3.	**الحسابات الكيميائية**	هي دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي
4.	**لقانون حفظ الكتلة**	المادة لا يمكن ان تستحدث او تفنى خلال التفاعل الكيميائي
5.	**النسبة المولية**	هي النسبة بين اعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة
6.	**المخلوط**	هو مزيج من مادتين نقيتين او أكثر
7.	**المذاب**	المكون الموجود في المحلول بكمية اقل
8.	**المذيب**	المكون الموجود في المحلول بكمية اكبر
9.	**المحلول**	خليط متجانس من مادتين او اكثر
10.	**الغروي**	خليط غير متجانس فيه حجم جسيمات المذاب وسط بحيث تبقى مشتتة ولا تترسب بفعل الجاذبية
11.	**المعلق**	خليط غير متجانس فيه جسيمات المذاب كبيرة الحجم تترسب بفعل الجاذبية إذا ترك دون تحريك
12.	**الحركة البراونية**	هي الحركة السريعة العشوائية لجسيمات الغروي الناتجة عن تصادم جسيمات المذيب مع جسيمات الغروي
13.	**تأثير تيندال**	ظاهرة تشتت الضوء بواسطة الجسيمات الغروية المشتتة في وسط شفاف
14.	**تركيز المحلول**	هو قياس لكمية المذاب في كمية محددة من المذيب او المحلول
15.	**نسبه مئوية بالكتلة**	هي نسبة كتلة المذاب الى كتلة المحلول
16.	**نسبه مئوية بالحجم**	هي نسبة حجم المذاب الى حجم المحلول
17.	**المولارية**	هي عدد مولات المذاب في لتر من المحلول
18.	**المولالية**	هي عدد مولات المذاب في كيلوجرام من المذيب
19.	**الكسر المولي**	هو نسبة عدد مولات المادة للعدد الكلي للمولات
20.	**الذوبان**	هو عمليه احاطة جسيمات المذيب لجسيمات المذاب
21.	**حرارة الذوبان**	هي كمية الطاقة الحرارية التي يمتصها او يطلقها المحلول عند اذابة كمية محددة من المذاب
22.	**طاقة التميه**	هي الطاقة المنطلقة عن احاطة جسيمات المذاب بالماء
23.	**اتزان المحلول**	هو الحالة الفيزيائية التي يتساوى فيها معدل سرعة الإذابة ومعدل سرعة الترسيب.
24.	**الذوبانية**	هي الكمية اللازمة من المادة لتكوين محلول مشبع في **100g** من المذيب عند درجة حرارة معينة
25.	**المحلول المشبع**	هو المحلول الذي يحتوي على الكمية القصوى من المذاب ويحدث فيها اتزان للمحلول.
26.	**المحلول غير المشبع**	هو المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب اقل من الكمية الموجودة في المحلول المشبع تحت نفس الظروف
27.	**المحلول فوق المشبع**	هو المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب أكبر من الكمية الموجودة في المحلول المشبع تحت نفس الظروف
28.	**زرع بذرة التبلور**	عند اضافة بلورة صلبة من المذاب الى المحاليل فوق المشبعة تؤدي الى تكوين سريع لبلورات المذاب الزائدة
29.	**قانون هنري**	عند ثبوت درجة الحرارة تتناسب ذائبيه الغاز في سائل **S** تناسبا طرديا مع ضغط الغاز **P** الموجود فوق السائل
30.	**الكيمياء الحرارية**	علم دراسة انتقال الطاقة على صورة حرارة تصاحب التفاعلات الكيميائية والتغيرات الفيزيائية.
31.	**الحرارة**	صورة من صور الطاقة تنتقل تلقائيا من الجسم الساخن الى البارد
32.	**الطاقة**	القدره على بذل شغل او انتاج حرارة
33.	**الحرارة النوعية**	كمية الحراره اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من المادة درجة واحدة سيليزيه $1^{\circ}C$
34.	**قانون حفظ الطاقة**	الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من صوره الى اخرى

AKRAM ELBEHIRI

مع تحياتي د. اكرم البحيري

.35	**طاقة حركة المادة**	الطاقة نتيجة الحركة الدائمة العشوائية لجسيمات المادة
.36	**طاقة الوضع الكيمائية**	الطاقة المخزنة في ماده نتيجة لتركيبها
.37	**درجة الحرارة**	قياس لمعدل الطاقة الحركية لجسيمات المادة
.38	**المسعر**	الجهاز المستخدم في قياس الطاقة المنطلقة أو الممتصة
.39	**مسعر الاحتراق**	الجهاز المستخدم في قياس الطاقة المنطلقة اثناء الاحتراق
.40	**المحتوى الحراري**	ما يحتويه الجسم من طاقة ولا يمكن قياسه بصورة مباشرة
.41	**حرارة التفاعل**	كمية الطاقة الممتصة أو المنطلقة كحرارة اثناء التفاعل الكيميائي
.42	**الماصة للحرارة**	التفاعلات التي يكون فيها المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري المتفاعلات
.43	**الطاردة للحرارة**	التفاعلات التي يكون فيها المحتوى الحراري للنواتج أقل من المحتوى الحراري المتفاعلات
.44	**حرارة التكوين القياسية**	التغير الحراري الذي يحصل عند تكوين مول واحد من مركب من عناصره الاولية في حالتها القياسية.
.45	**حرارة الاحتراق القياسية**	الحرارة المنطلقة عند احتراق مول واحد من المادة احتراقا تاما
.46	**معادلة كيميائية حرارية**	المعادلة التي تتضمن كمية الطاقة المنتقلة اثناء التفاعل الكيميائي
.47	**قانون هس**	حرارة التفاعل ΔH قيمه ثابته سواء تم التفاعل في خطوة واحدة او عدة خطوات
.48	**حرارة التبخر المولية**	هي الحرارة الممتصة عند تبخر مول من السائل
.49	**حرارة التكثف المولية**	هي الحرارة المنطلقة عند تكثف مول من الغاز
.50	**حرارة الانصهار المولية**	هي الحرارة الممتصة عند صهر مول من الصلب
.51	**حرارة التجمد المولية**	هي الحرارة المنطلقة عند تجمد مول من السائل
.52	**النظام**	جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل موضع الدراسة
.53	**المحيط**	كل شيء في الكون غير النظام
.54	**الكون**	هو النظام مع المحيط (الكون = النظام + المحيط)
.55	**الجول** J	وحدة الطاقة في النظام الدولي **SI** وتساوي كمية الشغل الذي تبذله قوة **1** نيوتن عبر مسافة **1** متر
.56	**السعرالحراري** cal	هو كميه الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة **1g** من الماء النقي درجه واحده $\mathbf{1^oC}$
.57	**السعر الغذائي** Cal	هو كمية من الحرارة تعادل **1000** سعر حراري
.58	**التفاعل الا انعكاسي**	فيه تتحول المتفاعلات بالكامل لنواتج
.59	**التفاعل الانعكاسي**	فيه تتفاعل النواتج لتعطي المتفاعلات حتى يصل لحالة الاتزان الكيميائي
.60	**الاتزان الكيميائي**	هي الحالة التي تكون فيها سرعة التفاعل الأمامي تساوي سرعة التفاعل العكسي و التراكيز ثابتة
.61	**قانون الاتزان الكيميائي**	عند درجة حرارة معينة يمكن للتفاعل الكيميائي ان يصل الى حالة تصبح فيها نسب تراكيز المتفاعلات والنواتج ثابتة
.62	**ثابت الاتزان** K_{eq}	القيمة العددية لنسبة حاصل ضرب تركيز النواتج الى حاصل ضرب تركيز المتفاعلات عند الاتزان كل مرفوع إلى أس يساوي معامله
.63	**متجانسة**	التفاعلات التي يكون فيها المتفاعلات والنواتج في نفس الحالة الفيزيائية
.64	**الغير متجانسة**	التفاعلات التي يكون فيها المتفاعلات والنواتج في أكثر من حاله الفيزيائية
.65	**مبدأ لوشاتيلييه**	إذا تعرض نظام متزن لتوتر فإن الاتزان ينزاح في الاتجاه الذي يؤدي إلى ازالة هذا التوتر
.66	**الحفاز**	مادة تزيد من سرعة التفاعل دون ان تستهلك

Dr AKRAM ELBEHIRI