

المصطلحات العلمية في كتاب الثاني عشر للفصل الدراسي الثاني

اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة فيما يأتي

- 1- تفاعل كيميائي يمكن أن تتفاعل خلاله النواتج لإعادة تكوين المتفاعلات ()
- 2- الحالة التي يتساوى فيها سرعة التفاعل الأمامي مع سرعة التفاعل العكسي ()
وتبقي تراكيز نواتجه ومتفاعلاته ثابتة
- 3- نسبة الحاصل الرياضي لتراكيز المواد الناتجة عند الاتزان إلى الحاصل الرياضي لتراكيز المواد المتفاعلة كل مرفوع إلى أس يساوي معامل المادة التابعة له في المعادلة الكيميائية ()
- 4- إذا تعرض نظام متزن لتوتر فإن الاتزان ينزاح إلى الاتجاه الذي يؤدي إلى إزالة هذا التوتر ()
- 5- المحلول الذي يقاوم تغيرات pH عند إضافة القليل من الحمض أو القاعدة إليه ()
- 6- التفاعل بين جزيئات الماء وأيونات الملح الذائب ()
- 7- ثابت اتزان التآين الذاتي للماء K_w والذي يساوي $[H_3O^+][OH^-]=1.00 \times 10^{-14}$ ()
- 8- حاصل ضرب التراكيز المولارية لأيوناتها في محلول مشبع كل مرفوع إلى أس يمثل معامل هذا الأيون في المعادلة الكيميائية الموزونة ()
- 9- عناصر يزيد عدد بروتونات ذراتها عن 92 بروتوناً ()
- 10- التفاعلات التي تتعرض خلالها ذرات أو أيونات عنصر لزيادة في عدد الأكسدة ()
- 11- التفاعلات التي تتعرض خلالها ذرات أو أيونات عنصر لنقص في عدد الأكسدة ()
- 12- كل عملية كيميائية تخضع خلالها عناصر لتغيرات في عدد الأكسدة ()
- 13- جزء التفاعل الذي يتضمن الأكسدة وحدها أو الاختزال وحدة ()
- 14- مادة لها القدرة على اختزال مادة أخرى ()
- 15- مادة لها القدرة على أكسدة مادة أخرى ()
- 16- العملية التي تعمل خلالها مادة معينة كعامل مؤكسد وكعامل مختزل ()
- 17- فرع الكيمياء الذي يتعامل مع تطبيقات تفاعلات الأكسدة - الاختزال المرتبطة بالكهرباء ()
- 18- التغير في هوية النواة الناتج عن تغير في عدد بروتوناتها ()
- 19- حاصل ضرب تراكيز الأيونات الموجودة في المحلول ورفع كل تركيز إلى الأس ()
المناسب

- 20- موصل يستخدم لعمل اتصال كهربائي مع جزء غير فلزي (أيوني) في الدائرة مثل الإلكتروليت ()
- 21- القطب الذي يحدث عنده عملية الأكسدة ()
- 22- القطب الذي يحدث عنده عملية الاختزال ()
- 23- خلايا تستخدم تفاعلات الأكسدة والاختزال التلقائية لتحويل الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية ()
- 24- قوة سحب الإلكترونات أو القوى الدافعة على الإلكترونات ()
- 25- الجهد الذي يعبر عن ميل التفاعل النصفى للحدوث كتفاعل نصفى للاختزال في خلية كهروكيميائية ()
- 26- الفرق في الجهد بين القطب ومحلوله ()
- 27- جهد نصف الخلية المقيس بالنسبة إلى قطب الهيدروجين القياسي تحت الشروط القياسية ()
- 28- العملية الإلكتروليتية التي يختزل فيها أيون فلزي ويترسب خلالها فلز صلب على سطح معين ()
- 29- مركبات تحتوي على الكربون ومرتبطة تساهمياً ما عدا الكربونات وأكاسيد الكربون ()
- 30- الترابط التساهمي لذرات العنصر نفسه لتكوين سلاسل أو حلقات ()
- 31- مركبات تتكون من الكربون والهيدروجين فقط وهي تمثل أبسط المركبات العضوية ()
- 31- المركبات المتشابهة في صيغتها الجزيئية والمختلفة في تركيباتها البنائية ()
- 32- الصيغة التي تحدد عدد الذرات الموجودة في الجزيء ونوعها وترتيب الذرات المترابطة فيه ()
- 33- أيزومرات يتشابه فيها ترتيب الروابط بين الذرات ويختلف فيها ترتيب الذرات في الفضاء ()
- 34- قدرة مادة على الذوبان في مادة أخرى عند درجة حرارة وضغط معينين يعبر عنها بكمية المذاب التي تذوب في كمية معينة من المذيب لتنتج محلولاً مشبعاً ()
- 35- مركب أيوني يتكون من كاتيون القاعدة وأنيون الحمض ()
- 36- مركبات عضوية تحتوي على مجموعات كربوكسيل حلت فيها مجموعة ألكيل محل هيدروجين مجموعة الهيدروكسيل ()

- 37- العامل الوحيد المؤثر على قيمة ثابت الاتزان (K) ()
- 37- التفاعل بين الماء والأنيونات ()
- 38- التفاعل بين الماء والأيونات الذائبة لتكوين نوع ضعيف التأين ()
- 39- نوع الطاقة المنطلقة من تفاعل أكسدة - اختزال ويحدث إذا ارتبطت متفاعلاته من الخارج بواسطة سلك موصل ()
- 40- العملية التي يترسب خلالها فلز على سطح مادة بواسطة تفاعل أكسدة - اختزال غير تلقائي ()
- 41- الشكل الصلب البلوري الشفاف للكربون ()
- 42- ألكان بسيط مكون من سلسلة مستقيمة فيها سبع ذرات من الكربون ()
- 43- نوع التهجين الذي تتميز به ذرات الكربون التي تكون رابطة ثلاثية ()
- 44- الصيغة العامة للألكينات غير الحلقية والتي لها رابطة ثنائية وحيدة ()
- 45- نوع التفاعل الذي تحل فيه ذرة كلور محل ذرة هيدروجين في جزيء الميثان ()
- 46- الصفة المميزة لتفاعلات الأكسدة والاختزال الحادثة عند تفكك البيروكسيدات ()
- 47- الاسم الذي يطلق على الخطوة الأبطأ في تفاعل كيميائي يسلك مساراً من عدة خطوات ()
- 48- الحفاز الذي يكون في الحالة الفيزيائية نفسها للمواد المتفاعلة والناجمة في نظام تفاعل كيميائي ()
- 49- سلسلة الخطوات التي يحدث بموجبها التفاعل ()
- 50- أدنى طاقة لازمة لتحويل المتفاعلات إلى معقد منشط ()
- 51- تركيب انتقالي ينتج عن التصادم الفعال الذي يستمر حتي تنكسر الروابط الأصلية وتتكون روابط جديدة ()
- 52- الأنواع التي تظهر في بعض خطوات التفاعل ولا تظهر في المعادلة النهائية ()
- 53- التفاعل الذي تكون متفاعلاته ونواتجه في حالة فيزيائية واحدة ()
- 54- مجموعة الافتراضات الخاصة بالتصادمات ()
- 55- الأس الذي يرفع له تركيز المتفاعل في قانون سرعة التفاعل ()
- 56- مجموعة الافتراضات الخاصة بالتصادمات ()
- 57- الأس الذي يرفع له تركيز المتفاعل في قانون سرعة التفاعل ()

تابع أسئلة مراجعة للفصل الدراسي الثاني لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر العلمي

- () 58- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل واحدة أو أكثر
- () 59- ذرة أو مجموعة من الذرات مسؤولة عن الخصائص النوعية للمركب العضوي
- () 60- مركبات عضوية تحل فيها ذرة هالوجين واحدة أو أكثر محل ذرة هيدروجين أو أكثر
- في جزيء الهيدروكربون
- () 61- مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعة الكربونيل بذرة كربون في طرف سلسلة ذرات الكربون
- () 62- مركبات عضوية ترتبط فيها مجموعة الكربونيل بذرات كربون تقع ضمن السلسلة
- () 63- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل الوظيفية التي تأتي في طرف السلسلة الكربونية
- () 64- مركبات عضوية مشتقة من الأمونيا بإحلال مجموعة ألكيل أو أكثر محل الهيدروجين فيها
- () 65- التفاعل الذي تحل فيه ذرة أو أكثر من ذرات الجزيء ذرة أو مجموعة ذرات أخرى
- () 66- التفاعل الذي تضاف فيه ذرة أو جزيء إلى جزيء غير مشبع مما يزيد من درجة تشبع ذلك الجزيء
- () 67- تفاعل يتحد فيه جزيئان أو أجزاء من الجزيء نفسه معاً بإزالة جزيء صغير كالماء
- () 68- التفاعلات التي يزال فيها جزيء بسيط كالماء أو الأمونيا من ذرات كربون متجاورة في جزيء عضوي
- () 69- جزيئات ضخمة مؤلفة من عدد كبير من الوحدات الصغيرة تتربط خلال التفاعلات العضوية تسمى هذه الوحدات الصغيرة مونومرات
- () 70- عملية تداخل بين جزيئات البولي أيزوبرين المتجاورة التي تحدث لدى تسخين الجزيئات مع ذرات الكربون
- () 71- الفرق بين الكتلة المقاسة للذرة ومجموع كتل بروتوناتها ونيوتروناتها وإلكتروناتها
- () 72- الطاقة المنطلقة لدى تكون النواة من النويات
- () 73- عملية انحلال تلقائي للنواة تتحول بموجبها هذه النواة إلى نواة أخف نسبياً مع إطلاق جسيمات أو أشعة كهرومغناطيسية أو كليهما
- () 74- الزمن اللازم لانحلال نصف كمية ذرات نويدة مشعة

تابع أسئلة مراجعة للفصل الدراسي الثاني لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر العلمي

75- سلسلة من نويدات مشعة تنتج من انحلالات إشعاعية متعاقبة حتي الوصول إلى

نويذة مستقرة

76- النويذة الأثقل في كل سلسلة انحلال

77- الاسم الذي يطلق على النويدات الناتجة من انحلال النويدات الأم

78- وحدة قياس التعرض الإشعاعي

79- وحدة قياس الإشعاع المؤين الذي يحدث تدميراً للأنسجة البشرية مساوياً لما

يحدثه 1 رونتجن من أشعة x عالية الجهد

80- اتحاد الأنوية ذات الكتل الخفيفة لتكوين أنويه أثقل وأكثر استقراراً

81- قضبان ماصة للنيوترونات تساهم في السيطرة على التفاعل من خلال تقليل

عدد النيوترونات الحرة

82- الحد الأدنى لكمية النويدات التي توفر العدد اللازم من النيوترونات لاستمرار

التفاعل المتسلسل

83- التفاعل الذي تكون فيه المادة التي يبدأ التفاعل بها هي أيضاً أحد النواتج والتي

يمكن أن تبدأ تفاعلاً جديداً

84- أجهزة تحول الضوء الوميضي إلى إشارة كهربائية للكشف عن الإشعاع

85- طريقة يحدد بها العمر التقريبي لجسيم ما بالاعتماد على كمية النويدات المشعة

الموجودة فيها

مع خالص تمنياتي للجميع بالتوفيق والنجاح الباهر طارق زمير

مدرسة الفلاح للتعليم الثانوي للبنين

إعداد : طارق عبد عبد نمير