تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الملف المصطلحات العلمية الهامة للمنهج والاختبار النهائي
موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني

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

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)
2	دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج
3	كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج
4	كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج
5	الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة

مصطلحات علمية

الاتزان الديناميكي Dynamic equilibrium: تفاعُل منعكس في نظام مغلق، يكون فيه معدّل سرعة التفاعُل الأمامي مساويًا لمعدّل سرعة التفاعُل العكسي، بحيث لا تتغير الكمّية الإجمالية للمواد المُتفاعلة والناتجة. (ص ٨١)

الاختزال Reduction: عملية نزع أو فقد أكسجين من مادة ما أو كسبها للإلكترونات. (ص ٢٩)

إزالة الماء Dehydration: نزع الماء من مركّب ما. (ص ٧٩)

الأسمدة Fertiliser: مواد تُضاف إلى التربة كمُغذّيات للنباتات والمحاصيل الزراعية التي تمتصّ العناصر اللازمة لنموّها. (ص ٩٢)

الأسمدة المُركّبة NPK compound fertiliser-NPK: أسمدة تحتوي على نسب عالية من عناصر النيتروجين (N)، والفوسفور (P)، والبوتاسيوم (K). (ص ٩٢)

الأسمدة النيتروجينية Nitrogeneous fertiliser: أسمدة تحتوي على نسبة عالية من عنصر النيتروجين. (ص ٩٢)

الأكسدة Oxidation: عملية كسب أو إضافة أكسجين إلى مادة ما أو فقدها للإلكترونات. (ص ٢٩)

الإلكتروليت Electrolyte: محلول أو مصهور يوصّل الكهرباء بوساطة حركة الأيونات. (ص ٣٢)

الأنود (المصعد) Anode: القطب الموجب في عملية التحليل الكهربائي، وتحدث عنده الأكسدة. (ص ٣٢)

الأوليوم Oleum: محلول مكوّن من ثلاثي أكسيد الكبريت الذائب في حمض الكبريتيك. (ص ٨٩)

البلاستيك Plastic: بوليمر صناعي يُستخدم لتصنيع مجموعة واسعة من المُنتجات المختلفة. (ص ٥٨)

البلمرة Polymerisation: تفاعُل عدد كبير من جُزيئات صغيرة (مونومرات) معًا لتكوين جُزيء ذي سلسلة طويلة (بوليمر). (ص ٥٨)

البلمرة بالإضافة Addition polymerisation: عملية بلمرة تتضمّن مونومرات تحتوي على رابطة ثنائية واحدة على الأقل بين ذرات الكربون، وتحدث عن طريق تفاعُلات إضافة. (ص ٥٨)

البلمرة بالتكثيف Condensation polymerisation: عملية بلمرة يتم فيها ربط المونومرات عن طريق تفاعُل تكثيف يُزال خلاله جُزيء صغير، غالبًا ما يكون الماء. (ص ٦٣)

البوليمر Polymer: جُزيء ذو سلسلة طويلة يتكوّن من ترابط عدد كبير من جُزيئات المونومر معًا على شكل وحدات متكررة. (ص ٥٨)

التحليل الكهربائي Electrolysis: التفاعُل الكيميائي الذي ينشأ عند مرور تيّار كهربائي عبر مُركّب أيوني مصهور أو ذائب في محلول مائي. (ص ٣٢)

التخمّر Fermentation: تفكُّك مُركّب عضوي باستخدام كائنات حيّة دقيقة مثل الخميرة في ظروف لاهوائية. (ص ٥٢)

التفاعُل الطارد للحرارة Exothermic reaction: تفاعُل يطلق حرارة نحو محيطه. (ص ٦٨)

التفاعُل الماصّ للحرارة Endothermic reaction: تفاعُل يمتص حرارة من محيطه. (ص ٦٨)

التفاعُل المنعكس Reversible reaction: التفاعل الذي يمكن أن يحدث في كلا الاتجاهين، بحيث تستطيع المواد الناتجة أن تتفاعل بعضها مع بعض لتكوين المواد المتفاعلة الأصلية. (ص ٧٩)

التميّه Hydration: إضافة الماء إلى مركّب ما. (ص ٧٩)

التنفُّس اللاهوائي Anaerobic respiration: مجموعة من التفاعُلات الكيميائية، يتمّ خلالها تفكيك جُزيئات المواد الغذائية من أجل تحرير الطاقة المُختزَنة فيها دون استخدام الأكسجين. (ص ٥٢)

طاقة التنشيط Activation energy: الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن تمتلكها جُسيمات المادة المُتفاعلة لحدوث التفاعُل. (ص ٧٤)

العازل الكهربائي Electrical insulator: مادة لا توصّل الكهرباء. (ص ٣٠)

العامل المؤكسِد Oxidising agent: مادة تمنح الأكسجين إلى مادة أخرى أو تكتسب إلكترونات. (ص ٢٩)

العامل المُختزِل Reducing agent: مادة تنزع الأكسجين من مادة أخرى أو تفقد إلكترونات. (ص ٢٩)

عملية التلامس Contact process: العملية الصناعية المُستخدمة في تصنيع حمض الكبريتيك. (ص ٨٩)

عملية هابر Haber process: العملية الصناعية المُستخدمة في تصنيع الأمونيا. (ص ٨٩)

غير قابلة للتحلُّل بيولوجيًا Non-biodegradable: مادة لا تتفكَّك ولا تتحلَّل بشكل مليمي في البيئة. (ص ٦١)

القطب الكهربائي الخامل Inerte electrode: مادة موصِّلة تنقل الكهرباء، ولكنها لا تتفاعل مع الإلكتروليت والمواد الناتجة في الظروف العادية خلال التحليل الكهربائي. (ص ٣٢)

الكاثود (المهبط) Cathode: القطب السالب في عملية التحليل الكهربائي، ويحدث عنده الاختزال. (ص ٣٢)

الكحولات Alcohols: سلسلة من المُركَّبات العضوية التي تحتوي على المجموعة الوظيفية OH –. (ص ٥١)

مادة مؤكسَدة Oxidised substance: مادة تكسب الأكسجين أو تفقد إلكترونات خلال تفاعُل ما. (ص ٢٩)

مادة مختزَلة Reduced substance: مادة تفقد الأكسجين أو تكسب إلكترونات خلال تفاعُل ما. (ص ٢٩)

المجموعة الوظيفية Functional group: ذرة أو مجموعة من الذرّات تُميِّز الصيغة البنائية لمجموعة من المركَّبات التي تحتويها وتحدِّد خصائصها الفيزيائية والكيميائية. (ص ٥١)

المذيب Solvent: مادة تذيب مادة أخرى. (ص ٥٦)

مركب لامائي Anhydrous compound: مركَّب لا يحتوي في تركيبه على ماء. (ص ٧٩)

مركب مائي Hydrated compound: مركَّب يحتوي في تركيبه على ماء. (ص ٧٩)

الموصل الكهربائي Electrical conductor: مادة توصِّل الكهرباء، ولكنها لا تتغيَّر كيميائيًا خلال العملية. (ص ٣٠)

المونومر Monomer: جزيء صغير له القدرة على الارتباط بجزيئات أخرى، على شكل وحدات متكررة، لتكوين جُزيء ذي سلسلة طويلة (بوليمر). (ص ٥٨)

الهالوجين Halogen: عنصر لافلزي يوجد كجزيء ثنائي الذرّة يقع في المجموعة VII. (ص ١٨)

الهاليد Halide: مُركَّب هالوجيني يمتلك فيه الهالوجين شحنة مقدارها 1-. (ص ١٨)

الوقود الحيوي Biofuel: وقود من مصدر حيوي (نباتي أو حيواني) يمكن استخدامه في وسائل النقل المختلفة. (ص ٥٦)