

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh>

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

<https://almanahj.com/bh/12>

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

<https://almanahj.com/bh/12chemistry>

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

<https://almanahj.com/bh/12chemistry2>

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

<https://almanahj.com/bh/grade12>

[almanahjbhbot/me.t//:https](https://t.me/almanahjbhbot)

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

تعريفات كيمياء كيم

م	المصطلح	التعريف	alManahj.com/bh
١	تفاعل الأكسدة والاختزال	التفاعلات التي انتقلت فيها الإلكترونات من إحدى الذرات إلى ذرة أخرى.	
٢	الأكسدة	فقدان ذرة المادة للإلكترونات، أو زيادة في عدد التأكسد.	
٣	الاختزال	اكتساب ذرات المادة للإلكترونات، أو نقصان في عدد التأكسد.	
٤	العامل المؤكسد	المادة التي يحدث لها اختزال (تكتسب إلكترونات).	
٥	العامل المختزل	المادة التي يحدث لها أكسدة (تفقد إلكترونات).	
٦	طريقة عدد التأكسد	طريقة تعتمد على أن عدد الإلكترونات المفقودة تساوي عدد الإلكترونات المكتسبة، الانخفاض في عدد التأكسد يساوي الزيادة في عدد التأكسد للذرات المشتركة في التفاعل.	
٧	نصف التفاعل	أحد جزأي تفاعل الأكسدة والاختزال، أي تفاعل أكسدة أو تفاعل اختزال.	
٨	الكيمياء الكهربية	دراسة تفاعلات الأكسدة والاختزال التي تتحول من خلالها الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربية.	
٩	التيار الكهربى	تدفق الأجسام المشحونة (تدفق الإلكترونات خلال السلك، تدفق الأيونات خلال القطرة الملحية).	
١٠	القطرة الملحية	ممر لتدفق الأيونات من جهة لأخرى.	
١١	الخلية الكهروكيميائية	جهاز يستعمل تفاعل الأكسدة والاختزال لإنتاج طاقة كهربية، أو يستعمل الطاقة الكهربائية لإحداث التفاعل الكيميائي.	
١٢	الخلية الجلفانية	نوع من الخلايا الكهروكيميائية التي تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربية بواسطة تفاعل الأكسدة والاختزال التلقائي	
١٣	تفاعل نصف الخلية	التفاعل الذي يحدث في كل نصف خلية.	
١٤	نصف الخلية	جزء من الخلية الكهروكيميائية الذي يحدث فيه تفاعل الأكسدة أو الاختزال، وتتكون من قطب مغموس في محلول يحتوي على أيوناته.	
١٥	الأنود	القطب الذي يحدث عنده تفاعل الأكسدة.	
١٦	الكاثود	القطب الذي يحدث عنده تفاعل الاختزال	
١٧	طاقة الوضع الكهربائية	مقياس كمية التيار التي يمكن توليدها من خلية جلفانية للقيام بشغل.	
١٨	جهد الخلية	القوة الدافعة الكهربائية الناشئة عن وجود فرق في طاقة الوضع الكهربائية بين القطبين.	
١٩	فرق الجهد	كمية الطاقة المتوافرة لدفع الإلكترونات من الأنود إلى الكاثود.	
٢٠	جهد الاختزال	مدى قابلية المادة لاكتساب الإلكترونات.	
٢١	قطب الهيدروجين القياسي	شريحة صغيرة من البلاتين مغموسة في محلول حمض الهيدروكلوريك HCl الذي يحتوي على أيونات الهيدروجين بتركيز 1M، ويتم ضخ غاز الهيدروجين H ₂ وحرارة 25°C، ويكون فرق الجهد لقطب الهيدروجين القياسي يساوي صفر.	
٢٢	البطارية	خلية جلفانية أو أكثر في عبوة واحدة تنتج التيار الكهربائي.	
٢٣	الخلية الجافة	خلية جلفانية يكون فيها المحلول الموصل للتيار عجينة من رطبة تتكون من خليط من كلوريد الخارصين وأكسيد المنجنيز الرباعي وكلوريد الأمونيوم وكمية قليلة من الماء داخل حاوية من الخارصين.	
٢٤	البطارية الأولية	البطاريات التي تنتج طاقة كهربية من تفاعل الأكسدة والاختزال الذي لا يحدث بشكل عكسي بسهولة ولا يمكن شحنها	
٢٥	البطارية الثانوية	البطاريات التي تنتج طاقة كهربية معتمدة على تفاعل الأكسدة والاختزال العكسي ويمكن شحنها.	
٢٦	خلية الوقود	خلية جلفانية ينتج عن تأكسد الوقود فيها طاقة كهربية	
٢٧	التآكل	خسارة الفلز الناتج عن تفاعل أكسدة واختزال بين الفلز والمواد التي في الطبيعة.	
٢٨	الجلفنة	تغليف الحديد بفلز أكثر مقاومة للتأكسد.	
٢٩	التحليل الكهربى	استعمال الطاقة الكهربائية لإحداث تفاعل كيميائي.	
٣٠	خلية التحليل الكهربى	الخلية الكهروكيميائية التي يحدث فيها تحليل كهربى.	
٣١	خلية داون	خلية تحليل كهربى يتم فيها تحليل مصهور كلوريد الصوديوم إلى فلز الصوديوم وغاز الكلور.	

٣٢	النشاط الإشعاعي	العملية التي يتم من خلالها انبعاث اشعاعات من المواد.
٣٣	الإشعاعات	الأشعة والجسيمات المنبعثة من مصدر النشاط الإشعاعي.
٣٤	النظائر المشعة	نظائر الذرات التي تحتوي على أنوية غير مستقرة.
٣٥	التحلل الإشعاعي	الأنوية الغير مستقرة تبعث اشعاعات لتصل الى حالة أكثر استقراراً.
٣٦	الأشعة السينية	أشعة غير مرئية ذات اشعاعات عالية الطاقة تتبعث عند قذف الإلكترونات على سطوح مواد معينة.
٣٧	قوة الاختراق	قدرة الإشعاع على المرور خلال المادة.
٣٨	النيوكليونات	البروتونات الموجبة والنيوترونات المتعادلة داخل النواة.
٣٩	القوة النووية	القوة التي تعمل على وجود البروتونات والنيوترونات مجتمعة في النواة.
٤٠	حزمة الثبات	المنطقة المحصورة بين المنحنيين في حزمة الثبات.
٤١	البوزيترون	جسيم له كتلة الإلكترون نفسها ولكنه ذو شحنة موجبة (e^+) .
٤٢	انبعاث البوزيترون	عملية تحلل اشعاعي تتطلب انبعاث بوزيترون من النواة.
٤٣	أسر الإلكترون	عملية أخرى للتحلل الإشعاعي يتم فيها انقاص عدد البروتونات في النواة غير المستقرة والتي تقع أسفل حزمة الثبات
٤٤	سلسلة التحلل الإشعاعي	سلسلة تفاعلات نووية تبدأ بنواة غير مستقرة وينتج عنها نواة مستقرة.
٤٥	فترة عمر النصف	الزمن اللازم لتحلل نصف أنوية النظير المشع.
٤٦	التأريخ بالمواد المشعة	العملية التي يتم من خلالها تحديد عمر أي جسم من خلال قياس كمية النظير المشع فيه.
٤٧	التحول الغير تلقائي	العملية التي تتطلب قذف النواة بجسيمات عالية الطاقة.
٤٨	مسرعات الجسيمات	آلات تصمم لكي تنتج سرعات عالية جداً للجسيمات المستعملة في التحولات الغير تلقائية.
٤٨	العناصر ما وراء اليورانيوم	العناصر التي تقع بعد عنصر اليورانيوم في الجدول الدوري والتي يبدأ أعدادها الذرية بالعدد ٩٣ هي عناصر نشطة إشعاعياً يتم تصنيعها في المختبر عن طريق التحول الغير تلقائي.
٥٠	معادلة أينشتاين	معادلة تربط بين الكتلة والطاقة وتتص على أن أي تفاعل لا يمتص طاقة أو ينتجها إلا بسبب فقد الكتلة أو اكتسابها
٥١	فرق الكتلة	الفرق بين الكتلة الفعلية للنواة و مجموع كتل البروتونات والنيوترونات للنواة.
٥٢	طاقة الترابط	الطاقة اللازمة لفصل ١ mol من النواة إلى نيوكلونات مستقلة.
٥٥	الانشطار النووي	انقسام النواة إلى أنوية صغيرة ويصاحب ذلك إنتاج طاقة هائلة جداً.
٥٦	الكتلة الحرجة	العينة التي تكون كتلتها كبيرة بشكل كاف لاستمرار التفاعل المتسلسل.
٥٧	الكتلة فوق الحرجة	كتلة المادة التي تحتوي على كتلة أكبر من الكتلة الحرجة والقابلة للإنشطار.
٥٨	اليورانيوم المخضب	اليورانيوم ٢٣٥ - الذي تصل نسبته إلى ٣٪ وهي الكمية اللازمة لاستمرار التفاعل المتسلسل.
٥٩	مفاعلات التوليد	المفاعلات التي لها القدرة على إنتاج وقود أكثر مما تستهلك.
٦٠	الاندماج النووي	ترابط نواتين أو أكثر خفيفتين لهما عدد كتلة أقل من ٦٠ لتكوين نواة واحدة أكثر استقراراً.
٦١	التفاعلات النووية الحرارية	تفاعلات الاندماج النووي التي تحتاج إلى طاقة كبيرة لكي يبدأ التفاعل.
٦٢	متتبع الإشعاعات	نظير مشع ينبعث منه إشعاع غير مؤين يستخدم للإشارة إلى وجود عنصر أو مادة معينة.