# الجدول الدوري المُصوّر للعناصر

الدورات ←

الفلزات القلوية ١ | الفلزات القلوية الترابية ٢ | الفلزات الانتقالية ٣ ٤ ٥ ٦ ٧ ٨ ٩ ١٠ ١١ ١٢ | مجموعة البورون ١٣ | مجموعة الكربون ١٤ | مجموعة النيتروجين ١٥ | مجموعة الأكسجين ١٦ | الهالوجينات ١٧ | الغازات النبيلة ١٨

١ H هيدروجين — الشمس والنجوم
٢ He هيليوم — البالونات
٣ Li ليثيوم — البطاريات
٤ Be بريليوم — الزمرد
٥ B بورون — أدوات الرياضة
٦ C كربون — أساس الخلايا الحية
٧ N نيتروجين — البروتين
٨ O أكسجين — الهواء
٩ F فلور — معجون الأسنان
١٠ Ne نيون — لوحات الإعلانات
١١ Na صوديوم — الملح
١٢ Mg مجنيزيوم — الكلوروفيل
١٣ Al ألومنيوم — الطائرات
١٤ Si سيليكون — الرمال والأحجار
١٥ P فسفور — العظم
١٦ S كبريت — البيض
١٧ Cl كلور — ماء المسابح
١٨ Ar أرغون — مصباح التنجستن
١٩ K بوتاسيوم — الخضار والفواكه
٢٠ Ca كالسيوم — الأصداف والعظام
٢١ Sc سكانديوم — الدراجات
٢٢ Ti تيتانيوم — المركبات الفضائية
٢٣ V فانيديوم — الزنبرك
٢٤ Cr كروم — المعدن المضاد للصدأ
٢٥ Mn منجنيز — الجرارات
٢٦ Fe حديد — الهياكل الحديدية
٢٧ Co كوبالت — المغناطيس
٢٨ Ni نيكل — العملات المعدنية
٢٩ Cu نحاس — أسلاك الكهرباء
٣٠ Zn خارصين — آلات النفخ
٣١ Ga غاليوم — الصمامات الثنائية المضيئة (LED)
٣٢ Ge جرمانيوم — أشباه الموصلات
٣٣ As زرنيخ — السم
٣٤ Se سيلينيوم — آلات التصوير
٣٥ Br بروم — أفلام التصوير
٣٦ Kr كريبتون — الكشاف
٣٧ Rb روبيديوم — أنظمة الملاحة
٣٨ Sr سترونتيوم — الألعاب النارية
٣٩ Y يتريوم — الليزر
٤٠ Zr زركونيوم — الأنابيب الكيميائية
٤١ Nb نيوبيوم — القطارات المغناطيسية
٤٢ Mo موليبدنوم — أدوات القطع
٤٣ Tc تيكنتيوم — الفحص الإشعاعي
٤٤ Ru روثينيوم — المفاتيح الكهربائية
٤٥ Rh روديوم — كشافات البحث
٤٦ Pd بلاديوم — مكافحة التلوث
٤٧ Ag فضة — المجوهرات
٤٨ Cd كادميوم — ألوان الرسم
٤٩ In إنديوم — شاشة الكريستال السائل (LCD)
٥٠ Sn قصدير — المعلبات
٥١ Sb أنتيمون — بطارية السيارة
٥٢ Te تيلوريوم — الثلاجات الكهرحرارية
٥٣ I يود — مطهّر
٥٤ Xe زينون — المصابيح القوية
٥٥ Cs سيزيوم — الساعات الذرية
٥٦ Ba باريوم — الأشعة السينية
٥٧ - ٧١ الفلزات الأرضية النادرة
٧٢ Hf هفنيوم — الغواصات النووية
٧٣ Ta تانتالم — الهواتف المحمولة
٧٤ W تنجستن — فتيل المصباح
٧٥ Re رينيوم — محركات الصواريخ
٧٦ Os أوزميوم — أقلام الحبر
٧٧ Ir إريديوم — شمعات الإشعال
٧٨ Pt بلاتين — أدوات المختبر
٧٩ Au ذهب — المجوهرات
٨٠ Hg زئبق — مقياس الحرارة
٨١ Tl ثاليوم — مقياس الحرارة للدرجات المنخفضة
٨٢ Pb رصاص — الأثقال
٨٣ Bi بزموث — رشاشات الحريق
٨٤ Po بولونيوم — فرشاة مقاومة للكهرباء الساكنة
٨٥ At أستاتين — الأدوية المشعة
٨٦ Rn رادون — غرسات جراحية
٨٧ Fr فرانسيوم — الذرات الليزرية
٨٨ Ra راديوم — الساعات المضيئة
٨٩ - ١٠٣ فلزات الأكتينيدات
١٠٤ Rf رذرفورديوم
١٠٥ Db دوبنيوم
١٠٦ Sg سيبرجيوم
١٠٧ Bh بوريوم
١٠٨ Hs هاسيوم
١٠٩ Mt ميتنيريوم
١١٠ Ds درمستادتيوم
١١١ Rg روينتجينيوم
١١٢ Cn كوبرنيكيوم
١١٣ Nh نيهونيوم
١١٤ Fl فليروفيوم
١١٥ Mc موسكوفيوم
١١٦ Lv ليفرموريوم
١١٧ Ts تينيسين
١١٨ Og أوغانيسين

العناصر فائقة الثقل
عناصر مشعة غير موجودة في الطبيعة. ليس لها استخدامات إلا في مجال الأبحاث الذرية

١١٩ ١٢٠ ١٢١...

٨ الفلزات الأرضية النادرة
٥٧ La لانثانوم — عدسات التليسكوبات
٥٨ Ce سيريوم — قادح الولاعات
٥٩ Pr براسيديميوم — نظارات اللحام
٦٠ Nd نيوديميوم — مغانط السيارات الكهربائية
٦١ Pm بروميثيوم — العدادات المضيئة
٦٢ Sm ساماريوم — مغانط الطائرات الكهربائية
٦٣ Eu يوروبيوم — التلفزيونات الملونة
٦٤ Gd غادولينيوم — الفحص بالرنين المغناطيسي
٦٥ Tb تربيوم — مصابيح الفلورسنت
٦٦ Dy ديسبروزيوم — محركات الأدوات الذكية
٦٧ Ho هولميوم — جراحات الليزر
٦٨ Er اربيوم — الألياف البصرية
٦٩ Tm ثوليوم — جراحات الليزر
٧٠ Yb يتربيوم — ألياف الليزر
٧١ Lu لوتيتيوم — العلاج بالتفعيل الضوئي

فلزات الأكتينيدات
٨٩ Ac أكتينيوم — الأدوية المشعة
٩٠ Th ثوريوم — زجاج فانوس الغاز
٩١ Pa بروتكتينيوم — نفايات نووية
٩٢ U يورانيوم — طاقة نووية
٩٣ Np نبتونيوم — نفايات نووية
٩٤ Pu بلوتونيوم — أسلحة نووية
٩٥ Am أمريكيوم — كاشف الدخان
٩٦ Cm كوريوم — مكتشف المعادن
٩٧ Bk بركليوم — نفايات نووية
٩٨ Cf كالفورنيوم — مكتشف المعادن
٩٩ Es أينشتانيوم
١٠٠ Fm فرميوم
١٠١ Md مندليفيوم
١٠٢ No نوبليوم
١٠٣ Lr لورنسيوم

عناصر مشعة غير موجودة في الطبيعة. ليس لها استخدامات إلا في مجال الأبحاث الذرية

الرقم الذري عدد البروتونات — الرمز الكيميائي — الرموز — A Z — يوم — اسم العنصر — مُقتطَف — أين يُستخدم او أين يُوجد في الطبيعة

لون الرمز يشير للون العنصر في حالته النقية
أمثلة: صلب معدني — سائل أحمر — غاز عديم اللون
صلب — سائل — غاز — في درجة حرارة الغرفة
جسم الإنسان — أكثر عشرة عناصر موجودة فيه
قشرة الأرض — أكثر ثمانية عناصر موجودة فيها
مغناطيسي — مغناطيسي في درجة حرارة الغرفة
عناصر نبيلة — مقاوم للتآكل
مشع — جميع نظائره مشعة
نادر جداً في الطبيعة — أقل من واحد من المليون من كتلة قشرة الأرض
غير موجود في الطبيعة — تتم صناعته فقط

مفتاح فئات العناصر
فلزات — لافلزات
H — فلزات قلوية — فلزات قلوية ترابية — فلزات انتقالية — الفلزات الأرضية النادرة — الفلزات الأكتينيدات — الفلزات الأرضية النادرة — الهالوجينات — الغازات النبيلة — العناصر فائقة الثقل
الفلزات الأرضية النادرة (لانثنيدات)
فلزات الأكتينيدات

© 2005–2016 Keith Enevoldsen elements.wlonk.com Creative Commons Attribution-ShareAlike 4.0 International License
translated by Zafer Tuhaitah ترجمة: ظافر طحيطح