

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

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

<https://kwedufiles.com/14>

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

<https://kwedufiles.com/14chemistry>

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

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry2>

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

<https://www.kwedufiles.com/grade14>

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

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

الجدول الدوري

المطلوب :

- | | |
|---|---|
| 0 | 1 |
| 0 | 2 |
| 0 | 3 |
| 0 | 4 |
| 0 | 5 |

الجدول الدوري للعناصر الكيميائية

الجدول الدوري للعناصر الكيميائية

العدد الذري: 7
الكتلة المولية: 14.007
الرمز: N
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^2$

العدد الذري: 1
الكتلة المولية: 1.008
الرمز: H
التوزيع الإلكتروني: $1s^1$

العدد الذري: 2
الكتلة المولية: 4.0026
الرمز: He
التوزيع الإلكتروني: $1s^2$

العدد الذري: 3
الكتلة المولية: 6.94
الرمز: Li
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^1$

العدد الذري: 4
الكتلة المولية: 9.0122
الرمز: Be
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2$

العدد الذري: 5
الكتلة المولية: 10.81
الرمز: B
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^1$

العدد الذري: 6
الكتلة المولية: 12.011
الرمز: C
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^2$

العدد الذري: 7
الكتلة المولية: 14.007
الرمز: N
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^2$

العدد الذري: 8
الكتلة المولية: 15.999
الرمز: O
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^4$

العدد الذري: 9
الكتلة المولية: 18.998
الرمز: F
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^5$

العدد الذري: 10
الكتلة المولية: 20.180
الرمز: Ne
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6$

العدد الذري: 11
الكتلة المولية: 22.990
الرمز: Na
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

العدد الذري: 12
الكتلة المولية: 24.305
الرمز: Mg
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

العدد الذري: 13
الكتلة المولية: 26.982
الرمز: Al
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

العدد الذري: 14
الكتلة المولية: 28.086
الرمز: Si
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

العدد الذري: 15
الكتلة المولية: 30.974
الرمز: P
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

العدد الذري: 16
الكتلة المولية: 32.06
الرمز: S
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

العدد الذري: 17
الكتلة المولية: 35.45
الرمز: Cl
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

العدد الذري: 18
الكتلة المولية: 39.948
الرمز: Ar
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

العدد الذري: 19
الكتلة المولية: 39.098
الرمز: K
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

العدد الذري: 20
الكتلة المولية: 40.078
الرمز: Ca
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

العدد الذري: 21
الكتلة المولية: 44.956
الرمز: Sc
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$

العدد الذري: 22
الكتلة المولية: 47.867
الرمز: Ti
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$

العدد الذري: 23
الكتلة المولية: 50.942
الرمز: V
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$

العدد الذري: 24
الكتلة المولية: 51.996
الرمز: Cr
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$

العدد الذري: 25
الكتلة المولية: 54.938
الرمز: Mn
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

العدد الذري: 26
الكتلة المولية: 55.845
الرمز: Fe
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

العدد الذري: 27
الكتلة المولية: 58.933
الرمز: Co
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

العدد الذري: 28
الكتلة المولية: 58.933
الرمز: Ni
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$

العدد الذري: 29
الكتلة المولية: 63.546
الرمز: Cu
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

العدد الذري: 30
الكتلة المولية: 65.38
الرمز: Zn
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$

العدد الذري: 31
الكتلة المولية: 69.723
الرمز: Ga
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^1$

العدد الذري: 32
الكتلة المولية: 72.630
الرمز: Ge
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$

العدد الذري: 33
الكتلة المولية: 74.922
الرمز: As
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$

العدد الذري: 34
الكتلة المولية: 75.94
الرمز: Se
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

العدد الذري: 35
الكتلة المولية: 78.96
الرمز: Br
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

العدد الذري: 36
الكتلة المولية: 79.904
الرمز: Kr
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

العدد الذري: 37
الكتلة المولية: 85.468
الرمز: Rb
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

العدد الذري: 38
الكتلة المولية: 87.62
الرمز: Sr
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$

العدد الذري: 39
الكتلة المولية: 88.906
الرمز: Y
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^1$

العدد الذري: 40
الكتلة المولية: 90.907
الرمز: Zr
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^2$

العدد الذري: 41
الكتلة المولية: 92.906
الرمز: Nb
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^4$

العدد الذري: 42
الكتلة المولية: 95.94
الرمز: Mo
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^5$

العدد الذري: 43
الكتلة المولية: 98.906
الرمز: Tc
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^5$

العدد الذري: 44
الكتلة المولية: 101.07
الرمز: Ru
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^6$

العدد الذري: 45
الكتلة المولية: 101.07
الرمز: Rh
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^7$

العدد الذري: 46
الكتلة المولية: 106.42
الرمز: Pd
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^0 4d^{10}$

العدد الذري: 47
الكتلة المولية: 107.87
الرمز: Ag
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^{10}$

العدد الذري: 48
الكتلة المولية: 112.41
الرمز: Cd
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10}$

العدد الذري: 49
الكتلة المولية: 114.82
الرمز: In
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^1$

العدد الذري: 50
الكتلة المولية: 118.71
الرمز: Sn
التوزيع الإلكتروني: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^2$

العدد