

الخصائص الكيميائية



الاسم.....

الصف.....

يصنف الجدول الدوري العناصر ..

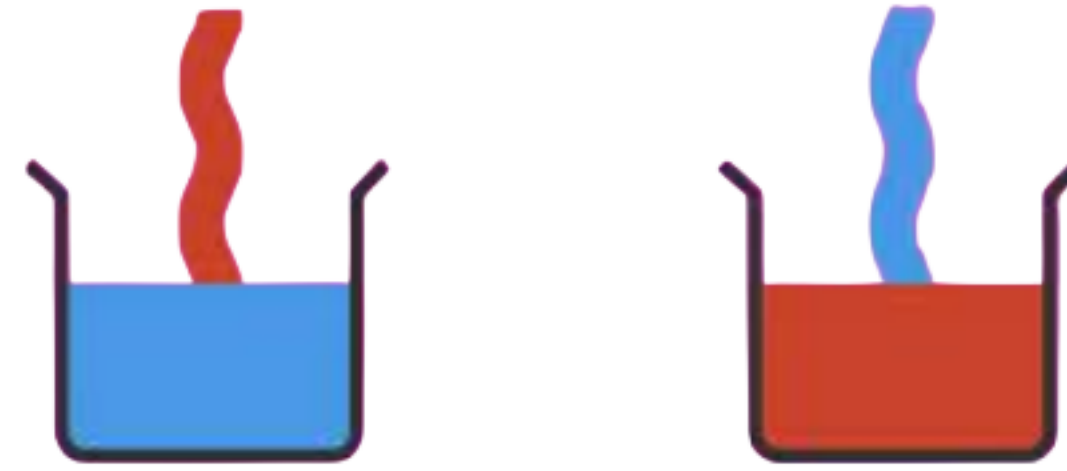
يصنف العناصر
إلى :

فلزات قلوية .
فلزات قلوية
أرضية .
فلزات انتقالية .
وأشباه فلزات .
ولا فلزات .

Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Neon 10 Ne 20.180
Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.065	Chlorine 17 Cl 35.453	Argon 18 Ar 39.948
Nickel 28 Ni 58.693	Copper 29 Cu 63.546	Zinc 30 Zn 65.39	Gallium 31 Ga 69.723	Germanium 32 Ge 72.61	Arsenic 33 As 74.922
Palladium 46 Pd 106.42	Silver 47 Ag 107.868	Cadmium 48 Cd 112.411	Indium 49 In 114.82	Tin 50 Sn 118.710	Antimony 51 Sb 121.757
Platinum 78 Pt 195.08	Gold 79 Au 196.967	Mercury 80 Hg 200.59	Thallium 81 Tl 204.383	Lead 82 Pb 207.2	Bismuth 83 Bi 208.980
Darmstadtium 110 Ds (281)	Roentgenium 111 Rg (272)	Ununbium 112 Uub (283)	Ununtrium 113 Uut (284)	Ununquadium 114 Uuq (285)	Ununpentium 115 Uup (286)

تستطيع الأحماض والقواعد

تستطيع الأحماض
والقواعد تغيير لون
الكواشف.
ومثال ذلك :
ورقة تباع الشمس
الحمض يحولها إلى
الأحمر
القاعدة تحولها إلى
الأزرق



تتكون الأملاح عندما

يتكون
الملح
عندما
يتفاعل
الحمض
مع القاعدة



حفظ الطعام
قديمًا بالملح



المطويات مجانية

وحايزة للطباعة في
قناتي في التليجرام

 t.me/rai1435

أسعدوني بالاشتراك
بقناتي اليوتيوب

  [rai14.35](https://www.tiktok.com/@rai14.35)