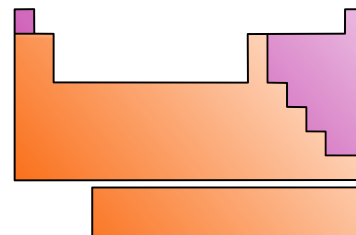


2.4 Układ okresowy pierwiastków chemicznych

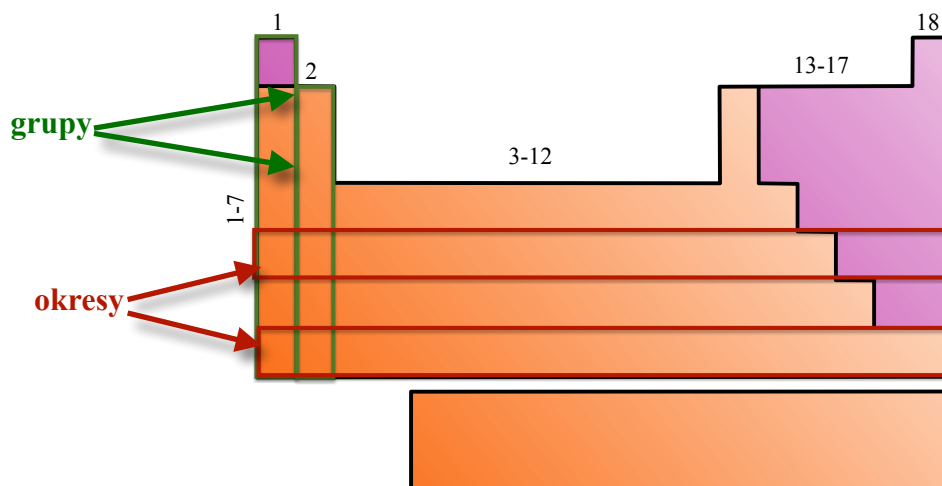
Układ okresowy - tabela, w której znajdują się pierwiastki chemiczne uporządkowane wg rosnącej liczby atomowej (zwiększa się o 1).

Pierwsza jej wersja została stworzona przez *Dymitra Mendelejewa*.



Budowa układu okresowego:

- zbudowany z 18 **grup**: *głównych* (1-2 i 13-18) i *pobocznych* | kolumny
- zbudowany z 7 **okresów** | wiersze



Nazewnictwo grup układu okresowego:

- Nazwy **grup** tworzy się od nazw pierwiastków położonych na początku kolumny.

Np.

- grupa 14 ~ *węglowce*
- grupa 7 ~ *manganowce*

Wyjątek:

! grupa 1 to *litowce*, zamiast wodorowce

Układ okresowy pierwiastków

Liczba atomowa (liczba porządkowa)		Symbol pierwiastka		Nazwa		Masa atomowa	
1	2	3	4	5	6	7	8
1H Wodor	2He Hel	3Li Lit	4Be Beryl	5B Bor	6C Węgiel	7N Azot	8O Tlen
9F Fluor	10Ne Neon	11Na Sód	12Mg Magnez	13Al Glin	14Si Krzem	15P Fosfor	16S Siarka
17Cl Chlor	18Ar Argon	19K Potas	20Ca Wapń	21Sc Skand	22Ti Tytan	23V Wanad	24Cr Chrom
25Mn Mangan	26Fe Żelazo	27Co Kobalt	28Ni Nikiel	29Cu Miedź	30Zn Cynk	31Ga Gall	32Ge German
33As Arsen	34Se Selen	35Br Brom	36Kr Krypton	37Rb Rubid	38Sr Stront	39Y Ytr	40Zr Cyrykon
41Nb Niob	42Mo Molibden	43Tc Technet	44Ru Ruten	45Rh Rod	46Pd Pallad	47Ag Srebro	48Cd Kadm
49In Ind	50Sn Cyna	51Sb Antymon	52Te Tellur	53I Jod	54Xe Ksenon	55Cs Cez	56Ba Baryt
57La Lantan	58Ce Cer	59Pr Prasodym	60Nd Neodym	61Pm Promet	62Sm Samar	63Eu Europ	64Gd Gadolin
65Tb Terb	66Dy Dysproz	67Ho Holm	68Er Erb	69Tm Terb	70Yb Ytterb	71Lu Lutet	72Hf Hafn
73Ta Tantal	74W Wolfram	75Re Ren	76Os Osm	77Ir Iryd	78Pt Platyna	79Au Złoto	80Hg Rtęć
81Tl Tal	82Pb Ołów	83Bi Bizmut	84Po Polon	85At Astat	86Rn Radon	87Fr Frans	88Ra Radium
89Ac Aktyn	90Th Tor	91Pa Protaktyn	92U Uran	93Np Neptun	94Pu Pluton	95Am Ameryk	96Cm Klir
97Bk Berkel	98Cf Kaliforn	99Es Einstein	100Fm Ferm	101Md Mendelew	102No Nobel	103Lr Lorens	104Rf Rutherford
105Db Dubn	106Sg Seaborg	107Bh Bohr	108Hs Has	109Mt Meitner	110Ds Darmstadt	111Rg Roentgen	112Cn Kopernik
113Nh Nihon	114Fl Flerow	115Mc Moskow	116Lv Livermor	117Ts Teness	118Og Oganeson	119	120

LEGENDA:

- METALE
- NIEMETALE
- GAZY SZLACHETNE
- CENTRALNA KOMISJA EGZAMINACYJNA

Podziału na **grupy** i **okresy** dokonał fizyk **Niels Bohr**, który badał struktury **atomów**.

