# Periodická sústava prvkov (periodická tabuľka), periódy, skupiny :)

## Usporiadanie chemických prvkov podľa periodického zákona do tabuľky zostavenej prvýkrát D. I. Mendelejevom (1834-1907) v roku 1869.

Obsahuje zatiaľ 105 prvkov, rozdelených do 7 vodorovných radov - **períód**, v ktorých sú usporiadané podľa rastúceho protónového čísla, a do 8 zvislých stĺpcov - **skupín**.

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1<br>H<br>Vodík | | | | | | | | | | | | | | | | | 2<br>He<br>Hélium |
| 3<br>Li<br>Lítium | 4<br>Be<br>Berýllium | | | | | | | | | | | 5<br>B<br>Bór | 6<br>C<br>Uhlík | 7<br>N<br>Dusík | 8<br>O<br>Kyslík | 9<br>F<br>Fluór | 10<br>Ne<br>Neón |
| 11<br>Na<br>Sodík | 12<br>Mg<br>Horčík | | | | | | | | | | | 13<br>Al<br>Hliník | 14<br>Si<br>Kremík | 15<br>P<br>Fosfor | 16<br>S<br>Síra | 17<br>Cl<br>Chlór | 18<br>Ar<br>Argón |
| 19<br>K<br>Draslík | 20<br>Ca<br>Vápnik | 21<br>Sc<br>Skandium | 22<br>Ti<br>Titán | 23<br>V<br>Vanád | 24<br>Cr<br>Chróm | 25<br>Mn<br>Mangán | 26<br>Fe<br>Železo | 27<br>Co<br>Kobalt | 28<br>Ni<br>Nikel | 29<br>Cu<br>Meď | 30<br>Zn<br>Zinok | 31<br>Ga<br>Gálium | 32<br>Ge<br>Germánium | 33<br>As<br>Arzén | 34<br>Se<br>Selén | 35<br>Br<br>Bróm | 36<br>Kr<br>Kryptón |
| 37<br>Rb<br>Rubídium | 38<br>Sr<br>Stroncium | 39<br>Y<br>Yttrium | 40<br>Zr<br>Zirkónium | 41<br>Nb<br>Nióbium | 42<br>Mb<br>Molybdén | 43<br>Tc<br>Technécium | 44<br>Ru<br>Ruténium | 45<br>Rh<br>Ródium | 46<br>Pd<br>Paládium | 47<br>Ag<br>Strieborо | 48<br>Cd<br>Kadmium | 49<br>In<br>Indium | 50<br>Sn<br>Cín | 51<br>Sb<br>Antimón | 52<br>Te<br>Telúr | 53<br>I<br>Jód | 54<br>Xe<br>Xenón |
| 55<br>Cs<br>Cézium | 56<br>Ba<br>Bárium | 57<br>La<br>Lantán | 72<br>Hf<br>Hafnium | 73<br>Ta<br>Tantal | 74<br>W<br>Volfrám | 75<br>Re<br>Rénium | 76<br>Os<br>Osmium | 77<br>Ir<br>Iridium | 78<br>Pt<br>Platina | 79<br>Au<br>Zlato | 80<br>Hg<br>Ortuť | 81<br>Tl<br>Tálium | 82<br>Pb<br>Olovo | 83<br>Bi<br>Bizmut | 84<br>Po<br>Polónium | 85<br>At<br>Astát | 86<br>Rn<br>Radón |
| 87<br>Fr<br>Francium | 88<br>Ra<br>Rádium | 89<br>Ac<br>Aktínium | 104<br>Ku<br>Kurčatovium | 105<br>Db<br>Dubnium | 106<br>Sg<br>Seaborgium | 107<br>Bh<br>Bohrium | 108<br>Hs<br>Hassium | 109<br>Mt<br>Meitnerium | 110<br>Ds<br>Darmstadtium | 111<br>Rg<br>Roentgenium | 112<br>Cn<br>Copernicium | 113<br>Uut<br>Ununtrium | 114<br>Fl<br>Flerovium | 115<br>Uup<br>Ununpentium | 116<br>Lv<br>Livermorium | 117<br>Uus<br>Ununseptium | 118<br>Uuo<br>Ununoctium |

| | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 58<br>Ce<br>Cér | 59<br>Pr<br>Prazeodým | 60<br>Nd<br>Neodým | 61<br>Pm<br>Prométium | 62<br>Sm<br>Samárium | 63<br>Eu<br>Európium | 64<br>Gd<br>Gadolínium | 65<br>Tb<br>Terbium | 66<br>Dy<br>Dysprózium | 67<br>Ho<br>Holmium | 68<br>Er<br>Erbium | 69<br>Tm<br>Túlium | 70<br>Yb<br>Yterbium | 71<br>Lu<br>Lutécium |
| 90<br>Th<br>Tórium | 91<br>Pa<br>Proaktínium | 92<br>U<br>Urán | 93<br>Np<br>Neptúnium | 94<br>Pu<br>Plutónium | 95<br>Am<br>Américium | 96<br>Cm<br>Curium | 97<br>Bk<br>Berkélium | 98<br>Cf<br>Kalifornium | 99<br>Es<br>Einsteinium | 100<br>Fm<br>Fermium | 101<br>Md<br>Mendelevium | 102<br>No<br>Nobelium | 103<br>Lr<br>Lawrencium |

| | | | | |
|---|---|---|---|---|
| Kovy | Alkalické kovy | Kovy alkalických zemín | Polokovy | Nekovy |
| Halogény | Vzácne plyny | Lantanoidy | Aktinoidy | Prechodné prvky |

Doteraz poznáme 105 prvkov, 89 prírodných a 16 umelých, ktoré tvoria dve skupiny: kovy a nekovy.

*Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania*