

PERIODICKÝ SYSTÉM PRVKŮ A NĚKTERÉ VLASTNOSTI IONTŮ VE VODNÝCH ROZTOCÍCH

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| H | | | | | | | | | | | | | | | | | He |
| Li | Be | | | | | | | | | | | B | C | N | O | F | Ne |
| Na | Mg | | | | | | | | | | | Al | Si | P | S | Cl | Ar |
| K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr |
| Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I | Xe |
| Cs | Ba | La | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | Au | Hg | Tl | Pb | Bi | Po | At | Rn |
| Fr | Ra | Ac | | | | | | | | | | | | | | | |

- kationty 1+, jejichž hydroxidy jsou silné, dobře rozpustné zásady
- kationty 2+, jejichž hydroxidy jsou silné zásady, sírany jsou nerozpustné ve vodě
- kationty n+, jejichž hydroxidy jsou nerozpustné ve vodě
- kationty n+, jejichž hydroxidy jsou nerozpustné ve vodě, jsou amfoterní (reagují s alkalickými hydroxidy za vzniku rozpustných solí)
- tvoří kyslíkaté anionty
- tvoří bezkyslíkaté anionty

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| H | | | | | | | | | | | | | | | | | He |
| Li | Be | | | | | | | | | | | B | C | N | O | F | Ne |
| Na | Mg | | | | | | | | | | | Al | Si | P | S | Cl | Ar |
| K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr |
| Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I | Xe |
| Cs | Ba | La | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | Au | Hg | Tl | Pb | Bi | Po | At | Rn |
| Fr | Ra | Ac | | | | | | | | | | | | | | | |

- kationty n+, jejichž sulfidy jsou nerozpustné ve vodě i ve zředěných kyselinách; vznikají při srážení sulfanem
- kationty n+, jejichž sulfidy jsou nerozpustné ve vodě, ale rozpustné ve zředěných kyselinách; vznikají při srážení sulfidem amonným
- kationty n+, které s nadbytkem amoniaku tvoří rozpustné amminkomplexy
- kationty n+, jejichž chloridy jsou nerozpustné ve vodě, vznikají při srážení kyselinou chlorovodíkovou
- tvoří bazické (rozpustné) oxidy
- tvoří kyselé (rozpustné) oxidy

Vydalo Nakladatelství FRAGMENT ve společnosti Albatros Media a.s.
se sídlem Na Pankráci 30, Praha 4. Dotisk 2. vydání, 2019 (1. vydání 2009)
Sazbu zhotovilo Nakladatelství FRAGMENT, s.r.o. Vytiskl Decibel production, spol. s r. o.
Copyright © Albatros Media, 2019. Text © Bohumír Kotlík, RNDr. Květoslava Růžičková, 2009
Odborná spolupráce Ing. Petr Švec
Cena uvedená výrobcem představuje nezávaznou doporučenou spotřebitelskou cenu.



FRAGMENT

www.albatrosmedia.cz
CZ 19 Kč / SK 0,99 €