



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy: Základní škola a Mateřská škola
Studená, okres Jindřichův Hradec

Autor: Mgr. Jaroslava Vřohájková

Název : VY_52_INOVACE_1E10Ch_Názvosloví
kationtů

Téma: Názvosloví kationtů

Číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3136

Anotace:

- Určeno žákům 8. ročníku
- Vede žáky k pochopení systematického chemického názvosloví
- Při použití na interaktivní tabuli žáci nejprve skládají dvojice, poté sami doplňují
- Je připojena i verze pro tisk k písemnému procvičování a opakování

Kationty



NÁZVOSLOVÍ

cíničitý

stříbrný

Ni^{2+}

vanadičný

N^{3+}

bromistý

S^{6+}

Sn^{4+}

nikelnatý

dusitý

Mn^{6+}

Li^{+}

manganový

V^{5+}

křemičitý

lithný

C^{4+}

sírový

uhličitý

draselný

Br^{7+}

Ag^{+}

K^{+}

Si^{4+}

Doplň:



- Kation hlinitý
- Kation draselný
- Kation siřičitý
- Kation chromový
- Kation vápenatý
- Kation chloristý
- Kation železitý
- Kation rtuťnatý
- Cu^{2+}
- Br^{7+}
- Na^+
- Si^{4+}
- Zn^{2+}
- P^{5+}
- S^{6+}
- Mn^{3+}

Verze pro tisk:

Kation hlinitý
Kation draselný
Kation siřičitý
Kation chromový
Kation vápenatý
Kation chloristý
Kation železitý
Kation rtuťnatý

Cu^{2+}
 Br^{7+}
 Na^{+}
 Si^{4+}
 Zn^{2+}
 P^{5+}
 S^{6+}
 Mn^{3+}

Kation hlinitý
Kation draselný
Kation siřičitý
Kation chromový
Kation vápenatý
Kation chloristý
Kation železitý
Kation rtuťnatý

Cu^{2+}
 Br^{7+}
 Na^{+}
 Si^{4+}
 Zn^{2+}
 P^{5+}
 S^{6+}
 Mn^{3+}

Řešení:



- | | | | |
|--------------------|------------------|--------------------|---------------|
| • Kation hlinitý | Al^{3+} | • Cu^{2+} | k. měďnatý |
| • Kation draselný | K^{+} | • Br^{7+} | k. bromistý |
| • Kation siřičitý | S^{4+} | • Na^{+} | k. sodný |
| • Kation chromový | Cr^{6+} | • Si^{4+} | k. křemičitý |
| • Kation vápenatý | Ca^{2+} | • Zn^{2+} | k. zinečnatý |
| • Kation chloristý | Cl^{7+} | • P^{5+} | k. fosforečný |
| • Kation železitý | Fe^{3+} | • S^{6+} | k. sírový |
| • Kation rtuťnatý | Hg^{2+} | • Mn^{3+} | k. manganitý |