



ZÁKLADNÍ ŠKOLA OLOMOUC

příspěvková organizace

MOZARTOVA 48, 779 00 OLOMOUC

tel.: 585 427 142, 775 116 442; fax: 585 422 713

e-mail: kundrum@centrum.cz; www.zs-mozartova.cz



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Projekt: ŠKOLA RADOSTI, ŠKOLA KVALITY

Registrační číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3688

METODICKÝ LIST

Název vzdělávacího materiálu: Ionty 1 - prezentace; PowerPoint.

Autor vzdělávacího materiálu: Mgr. Miluše Zatloukalová

Datum vytvoření vzdělávacího materiálu: 21. ledna 2014

Zařazení vzdělávacího materiálu:

Šablona: III/2 - Inovace a zkvalitnění výuky - využíváním ICT

Vzdělávací oblast: Člověk a příroda

Vzdělávací obor: Chemie

Vyučovací předmět: Chemie

Tematická oblast: Anorganická chemie

Sada: 29

Číslo DUM v sadě: 18

Označení DUM: VY_32_INOVACE_29.18.ZAT.CH.8

Označení Metodického listu: VY_32_INOVACE_29.18.ZAT.CH.8.ML

Ověření materiálu ve výuce:

Datum ověření ve výuce: 22. ledna 2014

Ověřující učitel: Mgr. Miluše Zatloukalová

Třída: VIII. B

Anotace:

Digitální učební materiál Ionty 1 je zpracován tak, aby odpovídal věku a vzdělávacím potřebám žáků 8. ročníku. Je vypracován v souladu s projektovým záměrem a v souladu se školním vzdělávacím programem. Použití ICT technologií umožňuje prezentaci textového i obrazového materiálu, a tak slouží ke zvýšení názornosti a umožňuje v procesu učení zapojení více smyslů, čímž prohlubuje zájem dětí o dané téma a zvyšuje tak efektivitu učebního procesu. Žáci se naučí rozlišovat kationty a anionty, seznámí se s principem vzniku iontů z elektricky neutrálních atomů, naučí se zapisovat vznik iontů chemickou rovnicí. Materiál lze využít pro vyvození tématu, ale i k opakování, případně k domácí přípravě žáků.

Plněné výstupy:

Žák rozlišuje význam pojmů kation a anion; umí zapsat chemickou rovnicí vznik iontů z elektroneutrálních atomů.

Klíčová slova:

Kation, anion, elektricky neutrální atom.

Seznam použité literatury a pramenů:

BENEŠ, P. a kol. Základy praktické chemie 1. Praha : FORTUNA, 2006, 79 s. ISBN 80-7168-879-7.