



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: Stavba atomu 2 - pracovní list;
Microsoft Word.

Autor vzdělávacího materiálu: Mgr. Miluše Zatloukalová

Datum vytvoření vzdělávacího materiálu: 7. 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: 14

Označení DUM: VY_32_INOVACE_29.14.ZAT.CH.8

Označení Metodického listu: VY_32_INOVACE_29.14.ZAT.CH.8.ML

Ověření materiálu ve výuce:

Datum ověření ve výuce: 8. ledna 2014

Ověřující učitel: Mgr. Miluše Zatloukalová

Třída: VIII. B

Anotace:

Digitální učební materiál Stavba atomu 2 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. Jednotlivé úkoly vedou žáky k aktivní samostatné práci, při které se střídají různé typy činností. Žáci si zopakují základní pojmy, které souvisí se stavbou atomu a na základě práce s PSP vyvodí stavbu atomů vybraných prvků. Uplatnění tohoto materiálu může být kombinováno s DUM 29.11 Stavba atomu 1 - prezentace. Materiál lze využít k procvičování, opakování, případně k domácí přípravě žáků.

Plněné výstupy:

Žák rozlišuje atomy a molekuly; popíše stavbu atomu; vysvětlí pojem protonové číslo a používá ho k určení prvků a popisu stavby atomů; orientuje se v PSP, odvozuje stavbu atomů na základně umístění prvků v PSP.

Klíčová slova:

Atom, jádro, elektronový obal, neutrony, protony, valenční vrstva elektronů, nukleony, protonové číslo, nukleonové číslo, molekula.

Seznam použité literatury a pramenů:

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