


INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Číslo projektu	CZ.1.07/1.5.00/34.0565
Číslo materiálu	VY_32_INOVACE_72_CHEMICAL REACTIONS
Název školy	 Masarykova střední škola zemědělská a Vyšší odborná škola, Opava, příspěvková organizace
Autor	Mgr. Lucie Klapetková
Průřezové téma	Člověk a životní prostředí
Tématický celek	Anglický jazyk
Ročník	2.
Datum tvorby	2. 2. 2013
Datum a místo ověření	17.4. 2013, Anglický jazyk, třída 2.C
Druh učebního materiálu	Pracovní list
Anotace	Šablona je určena žákům SŠ k procvičení a upevnění odborné chemické slovní zásoby, která nebyla ještě pro výukové účely zpracována. Její inovativní přínos tkví v nutnosti komunikace studenta s dalšími studenty popř. vyučujícím, neustálou nutností využívat pomoci odborné literatury, slovníků popř. zdrojů internetu. Materiály jsou dostupné studentům na školní síti Moodle, což nutí studenty využívat znalostí z ICT.
Klíčová slova	Chemické reakce, oxidace, redukce, redoxní reakce, endotermní, exotermní reakce, rozklad, hoření, inovativní metoda, aktivizační metoda.
Metodický pokyn	Šablona je určena k procvičení slovní zásoby do hodiny i k samostudiu. Možnosti využití – samostatné vyhledávání pojmů, práce s internetem,

[Zadejte text.]

	<p>odbornou literaturou.</p> <p>K použití je potřeba nejdříve téma probrat v hodinách a doplnit vhodným textem s tematickou slovní zásobou. Je vhodné propojit znalosti z předmětu chemie (část obecná chemie – typy chemických reakcí), popř. jednotlivé chemické reakce žákům ukázat v chemických laboratořích.</p>
<p>MOORE, John T. <i>Chemistry for dummies</i>. New York, NY: Wiley Pub., c2003, xviii, 362 p. ISBN 07-645-5430-1.</p> <p>DOUBRAVOVÁ, Charlotte. <i>Angličtina pro posluchače VŠCHT</i>. 1. vyd. Praha: Vydavatelství VŠCHT, 1997, 197 s. ISBN 80-708-0285-5.</p> <p>PARSONS, Richard; GANNON, Paddy. <i>KS3 Science Revision Guide</i>. United Kingdom: Coordination Group Publications Ltd (CGP), 1998, ISBN 978 1 84146 230 1.</p>	

Chemical reaction

1. Match the words with definitions:

reduction, oxidation, product, reactant, acid-base reaction, redox, endothermic, exothermic

- a reaction when electrons are exchanged

- a reaction when the heat is given to the surroundings

- a substance that is formed as a result of a chemical reaction

- a chemical reaction occurring between an acid and a base

- the gain of electrons, the oxidation number decreases

- a reaction accompanied by the absorption of energy

[Zadejte text.]

- the loss of electrons, the oxidation number increases

2. Explain, what does it mean redox reaction? Do you know any and where is oxidation and where is reduction there?

3. What does it mean endothermic reaction? Do you know any?

4. What does it mean exothermic reaction? Do you know any?

-
5. Explain these types of reactions:
-

- a. Combination _____
- b. Decomposition _____
- c. Single displacement _____
- d. Double displacement _____
- e. Combustion _____
- f. Redox _____

6. Find other examples for these reactions:

- a. Combination _____
- b. Decomposition _____
- c. Single displacement _____
- d. Double displacement _____

[Zadejte text.]

e. Combustion

f. Redox
