

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název (téma)	Chemické reakce s redoxní změnou
Oblast zařazení do RVP	Člověk a příroda Chemie - Chemické reakce
Ročník, věková kategorie	8. ročník ZŠ, 14 - 15 let
Učivo	Chemické reakce - zákon zachování hmotnosti, chemické rovnice
Cíle (kompetence)	Žák rozliší výchozí látky a produkty, přečte chemické rovnice a s užitím zákona zachování hmotnosti vypočítá hmotnost výchozí látky nebo produktu, vyčíslí rovnice chemických reakcí s redoxní změnou
Časová dotace:	45 minut
Pomůcky:	
Anotace:	List vysvětluje na modelovém příkladu vyčíslování rovnic chemických reakcí s redoxní změnou a obsahuje příklady na procvičení.
Popis aktivit, možné postupy řešení, řešení úlohy, metodické poznámky:	<ul style="list-style-type: none"> ○ Žák po prostudování teoretického základu a osvojení principu vyčíslování rovnic procvičí získané dovednosti na uvedených příkladech.
Další náměty, rozšíření, mezipředmětové vztahy	
Zdroje:	<ul style="list-style-type: none"> • ŠRÁMEK, V., KOSINA, L. <i>Chemické výpočty a reakce</i>. Praha: ALBRA, 1996. • KOTLÍK, B. – RŮŽIČKOVÁ, K. <i>Cvičení k chemii v kostce pro střední školy</i>. 1. vyd. Havlíčkův Brod: Fragment, 2000. 160 s. ISBN 80-7200-312-7. • ANON. Vyčíslování chemických rovnic. [online]. 2013. [cit. 18.8.2013]. Dostupné z www: http://www.e-chembook.eu/cz/doplňky/vycislovani-chemickych-rovnic

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Autor karty a všech jejích součástí, není-li uvedeno jinak, je: RNDr. Milan Šmíd, Ph.D.

Řešení procvičování:

1. 2-5-8-2-5-1-8
2. 3-6-5-1-3
3. 1-3-4-4
4. 3-28-4-6-9-28
5. 2-4-2-1-4
6. 1-2-1-1
7. 1-4-2-1-2
8. 1-6-1-3-3
9. 1-1-1-1-2
10. 2-3-2-3
11. 2-2-1
12. 2-1-2-1-2
13. 1-1-2-1-2
14. 5-2-1-5
15. 4-5-4-1-4
16. 8-1-4-1-4
17. 1-6-1-3-3