

Název: Opakování učiva 8. ročníku

Autor: PaedDr. Zdenka Kónigsmarková

Předmět: Chemie

Třída: 9. A

Časová náročnost: 1 vyučovací hodina

Datum ověření: 14. 9. 2012

Metodické poznámky:

Pracovní list obsahuje výrazy a spojení, které se týkají probraného učiva z 8. ročníku.

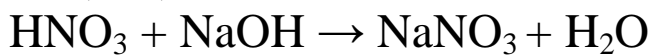
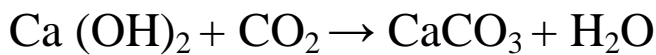
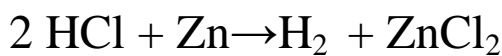
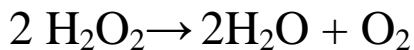
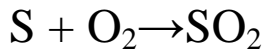
Výrazy se rozstříhají a přidělí se do skupin žákům. Žáci si připraví jednoduché vysvětlení, které prezentují pro ostatní žáky.

Výrazy lze také použít pro vylosování při opakování a hodnocení žáků (losování otázek).

Slučování	Rozklad	Nahrazování	Podvojná záměna	Reaktanty
Exotermická reakce	Produkty		Endotermická reakce	Kyseliny
Vliv na rychlost reakce	Oxidy		Katalyzátor	Indikátor pH
Hydroxylový aniont	Hydroxidy		Oxóniový kationt	Neutralizace
Voda-polární rozpouštědlo			Zákon o zachování hmoty	

Zákon o zachování hmotnosti

Chemická reakce	Kyslíkaté kyseliny	Bezkyšlíkaté kyseliny
-----------------	--------------------	-----------------------



- chemie jako věda, metody zkoumání
- voda v přírodě, koloběh
- úprava vody (pitná, odpadní, mořská)
- směsi, dělení, oddělování složek směsí
- hmotnostní zlomek
- periodický zákon, PSP, společné vlastnosti prvků v periodě a skupině
- co vyčteme z polohy prvku v PSP, elektronegativita
- izotopy, valenční vrstva, vznik iontů
- sloučeniny, vzorce sloučenin (co znamená zápis H_2SO_4 , HNO_3 , ...)
- chemická vazba, vznik, typy chemické vazby
- látkové množství
- kyslík
- vodík
- halogeny
- síra
- dusík, koloběh dusíku v přírodě
- křemík
- vápník
- fosfor