

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Vypracovala: Mária Vostarková
Číslo materiálu: VY_32_inovace_15
cheoxidy_09
Datum: květen 2012
Chemie: VIII. ročník
Tematický okruh: Názvosloví oxidů
Klíčová slova: oxidační číslo, křížové
pravidlo, oxid

Strana1

Oxidy

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku a dalšího prvku.
 $X - O$



Strana2

I	-natý	- ný
II	- ičitý	-natý
III	- ný	- itý
IV	- itý	- ičitý
V	- ičelý	- ičný
VI	- istý	- ový
VII	- ičný	- istý
VIII	- ový	- ičelý

Strana3

oxid dusný	oxid uhličitý				
oxid vápenatý	oxid fosforečný				
oxid hlinitý	oxid bórův				
Al_2O_3	CaO	N_2O	BO_3	P_2O_5	CO_2
oxid vápenatý	CaO	oxid hlinitý	Al_2O_3		
oxid uhličitý	CO_2	oxid fosforečný	P_2O_5		
oxid dusný	N_2O	oxid bórův	BO_3		

Strana4

oxid dusný	BO_3	N_2O
oxid bórův	N_2O_5	BO_3
oxid dusičitý	N_2O	NO_2
oxid boristý	NO_2	B_2O_7
oxid dusičný	B_2O_7	N_2O_5
oxid boritý	B_2O_3	B_2O_3
oxid dusnatý	B_2O	NO
oxid dusitý	NO	N_2O_3
oxid bórny	N_2O_3	B_2O

Strana5

oxid křemičitý		oxid telurový	
oxid měďnatý		oxid sodný	
oxid hlinitý		oxid barnatý	
oxid manganistý		oxid železitý	
oxid uhelnatý		oxid uhličitý	
oxid osmičelý		oxid chlorečný	
oxid brómový		oxid zlatistý	
oxid fosforečný		oxid fluorový	
oxid stříbrný		oxid jodičný	
oxid zlatitý		oxid selenový	

Strana6

SiO_2		TeO_3	
CuO		Na_2O	
Al_2O_3		BaO	
Mn_2O_7		Fe_2O_3	
CO		CO_2	
OsO_4		Cl_2O_5	
BrO_3		Au_2O_7	
P_2O_5		FO_3	
Ag_2O		I_2O_5	
Au_2O_3		SeO_3	

Strana7

Anotace: Žáci procvičují názvosloví oxidů, cvičení lze použít též ke zkoušení.

Strana9