

DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

5. Doplňte názvy jednotlivých oxidů a spojte je čarou s odpovídajícím vzorcem.

Cl_2O_5 P_2O_5 oxid bar
 oxid brom MgO oxid chlor BaO
 MnO_2 oxid fosfor
 Br_2O oxid mangan oxid hořeč

6. Doplňte chybějící údaje.

název	značka prvku, který má v oxidu kladné oxidační číslo	zакončení přídatného jména v oxidu	hodnota kladného oxidačního čísla	správné pořadí značek prvků s vyznačenými oxidačními čísly	vzorec
oxid uhličitý	C	-ičitý	IV	$\text{C}^{\text{IV}}\text{O}^{\text{II}}$	CO_2
	S		VI		
					OsO_4
				$\text{Cr}^{\text{III}}\text{O}^{\text{II}}$	
		-ný	I		
oxid uhelnatý					
	Cl	-istý			

7. Do textu doplňte slova z nápovědy v gramaticky správném tvaru:

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny a
 kyslíku v oxidech je -II. Oxid uhličitý se
 uvolňuje při Oxid uhličitý je
 a nehořlavý plyn. Přepravuje se v
 značených tlakových lahvích.
 Oxid uhelnatý vzniká spalováním uhlíku. Oxid uhelnatý je prudce
 plyn bez zápachu. Oxid siřičitý se používá k
 sudů, sklepů a úlů.

Nápověda: další prvek, bezbarvý, oxidační číslo, kyslík, černý, dýchání, jedovatý, nedokonalý, dezinfekce

