

DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

5. Dopln̄ oxidační čísla a přiřaď k názvům halogenidů:

Zn I₂

fluorid křemičitý

Si F₄

bromid hlinitý

P Cl₅

jodid zinečnatý

S F₆

fluorid sírový

Al Br₃

chlorid fosforečný

Mn F₇

bromid draselný

K Br

fluorid manganistý

6. Napiš vzorce halogenidů:

a chlorid fosforečný

b fluorid zinečnatý

c bromid hlinitý

d jodid siřičitý

e chlorid manganistý

f bromid stříbrný



7. Dopln̄ v tabulce chybějící údaje o dvouprvkových sloučeninách:

vzorec	název	vzhled a vlastnosti	využití
SO ₂			
	oxid uhelnatý		složka směsi topných plynů
CO ₂		bezbarvý plyn, nehořlavý, má větší hustotu než vzduch	
NO		bezbarvý plyn	
	oxid dusičitý		
			stavebnictví – pálené vápno
SiO ₂		pevná látka, tvoří nápadné krystaly, tvrdá a chemicky velmi stálá látka	