

OPGAVE 1 FRA PDF-FILEN "IONFORBINDELSER I" - SVAR

Vigtigt: Læg mærke til, at man for ioner som kan optræde med forskellige ladninger må skelne mellem fx navnene for FeCl₂ og FeCl₃ ved at skrive jern(2+)chlorid og jern(3+)chlorid. Der er i tabellen også et eksempel på dette med kobber. For atomer med ioner, som kan have forskellige ladninger angiver man ladningen i navnet. Man kan også angive det, som vi senere lærer at kende som oxidationstallet. Så skriver vi eksempelvis jern(II)chlorid i stedet for jern(2+)chlorid.

Kationer	Navn på kationen <small>Med angivelse af ladning og med angivelse af oxidationstal</small>	Anioner	Navn på anionen	Ionforbindelse, navn
Na ⁺	natrium(1+) eller natriumion	Cl ⁻	chlorid	NaCl, natriumchlorid
K ⁺	kalium(1+) eller kaliumion	Br ⁻	bromid	KBr, kaliumbromid
Na ⁺	natrium(1+) eller natriumion	Br ⁻	bromid	NaBr, natriumbromid
Mg ²⁺	magnesium(2+) eller magnesiumion	Cl ⁻	chlorid	MgCl ₂ , magnesiumchlorid
Mg ²⁺	magnesium(2+) eller magnesiumion	I ⁻	iodid	MgI ₂ , magnesiumiodid
K ⁺	kalium(1+) eller kaliumion	S ²⁻	sulfid	K ₂ S, kaliumsulfid
Na ⁺	natrium(1+) eller natriumion	P ³⁻	phosphid	Na ₃ P, natriumphosphid
Ba ²⁺	barium(2+) eller bariumion	S ²⁻	sulfid	BaS, bariumsulfid
Ca ²⁺	calcium(2+) eller calciumion	P ³⁻	phosphid	Ca ₃ P ₂ , calciumphosphid
Mg ²⁺	magnesium(2+) eller magnesiumion	N ³⁻	nitrid	Mg ₃ N ₂ , magnesiumnitrid
Al ³⁺	aluminium(3+) eller aluminiumion	Cl ⁻	chlorid	AlCl ₃ , aluminiumchlorid
Al ³⁺	aluminium(3+) eller aluminiumion	S ²⁻	sulfid	Al ₂ S ₃ , aluminiumsulfid
Al ³⁺	aluminium(3+) eller aluminiumion	P ³⁻	phosphid	AlP, aluminiumphosphid
Fe ²⁺	jern(2+) eller jern(II)ion	Cl ⁻	chlorid	FeCl ₂ , jern(2+)chlorid eller jern(II)chlorid
Fe ²⁺	jern(2+) eller jern(II)ion	SO ₄ ²⁻	sulfat	FeSO ₄ , jern(2+)sulfat eller jern(II)sulfat
Fe ³⁺	jern(3+) eller jern(III)ion	PO ₄ ³⁻	phosphat	FePO ₄ , jern(3+)phosphat eller jern(III)phosphat
Cu ⁺	kobber(1+) eller kobber(I)ion	O ²⁻	oxid	Cu ₂ O, kobber(1+)oxid eller kobber(I)oxid
Cu ²⁺	kobber(2+) eller kobber(II)ion	O ²⁻	oxid	CuO, kobber(2+)oxid eller kobber(II)oxid
Fe ²⁺	jern(2+) eller jern(II)ion	PO ₄ ³⁻	phosphat	Fe ₃ (PO ₄) ₂ , jern(2+)phosphat eller jern(II)phosphat