

6 C Carbone 12,01	1 H Hydrogène 1,01	53 I Iode 126,90	12 Mg Magnésium 24,31	53 I Iode 126,90	68 Er Erbium 167,26
----------------------------	-----------------------------	---------------------------	--------------------------------	---------------------------	------------------------------

ouvrez les portes de l'enseignement supérieur !

	Formule chimique	1 ^{re} nomenclature	2 ^{nde} nomenclature
hydracides	HF	acide fluor hydrique	fluor ure d'hydrogène
	HCl	acide chlor hydrique	chlor ure d'hydrogène
	HBr	acide brom hydrique	brom ure d'hydrogène
	HI	acide iod hydrique	iod ure d'hydrogène
	H ₂ S	acide sulf hydrique	sulf ure d'hydrogène
oxacides	HNO ₂	acide nit reux	nit rite d'hydrogène
	HNO ₃	acide nit rique	nit rate d'hydrogène
	H ₂ SO ₃	acide sulfure ux	sulf ite d'hydrogène
	H ₂ SO ₄	acide sulfur ique	sulf ate d'hydrogène
	H ₃ PO ₃	acide phosphore ux	phosph ite d'hydrogène
	H ₃ PO ₄	acide phosphor ique	phosph ate d'hydrogène
	HClO	acide hypochloreux	hypochlorite d'hydrogène
	HClO ₂	acide chlore ux	chlor ite d'hydrogène
	HClO ₃	acide chlor ique	chlor ate d'hydrogène
	HClO ₄	acide perchlorique	perchlorate d'hydrogène