NOMENCLATURA:

Completare la tabella in ogni sua parte:

Formula	Nome IUPAC	Stato di ossidazione
Li ₂ O		Li =
Na ₂ O		O =
K_2O		K =
	Ossido di magnesio	Mg =
	Ossido di calcio	O =
	Triossido di dialluminio	Al =
FeO		Fe =
Fe_2O_3		O =
Cl ₂ O		Cl =
Cl_2O_3		Cl =
	Diidrossido di magnesio	O =
	Idrossido di litio	Li =
	Triidrossido di alluminio	H =
H_2CO_3	NO	C =
HNO_2	NO	N =
HClO ₄	NO	Cl =
HIO	NO	I =
HIO_4	NO	H =
CuSO ₄	NO	S = +6 $Cu =$
$Cu(NO_3)_2$	NO	Cu = +2 $N =$
H_2O		O =
	Solfuro di dirame	S =
N_2		N =
Au		Au =
Mg(ClO) ₂	NO	Cl =
	Diossido di carbonio	C =
F_2		F =
HF		F =
H_2S		S =
	Diidrossido di calcio	Ca =
	Cloruro di idrogeno	H =
	Ossido d'argento	Ag =
Fe(NO ₃) ₃	NO	Fe = +3 N =
(NH ₄) ₂ SO ₄	NO	S = +6 N =
$Al_2(CO_3)_3$	NO	Al = +3 C =
$Fe(NO_2)_2$	NO	Fe = N = +3