

f) Anomena o formula les següents sals:

FÓRMULA	N. PREFIXOS MULTIPLICADORS	NOMBRE D'OXIDACIÓ
CaCl ₂	diclorur de calci	clorur de calci (*)
AlF ₃		
	clorur de sodi	
	nitrur de calci	
PCl ₅		
	bromur de crom (III)	
	iodur de mercuri (II)	
	sulfur de magnesi	

(*) en general el prefix "mono-" només s'indica quan hi ha ambigüitat (més d'una valència)

Metalls: poden perdre electrons i formar ions positius (cations) No metalls: poden guanyar electrons i formar ions negatius (anions)																	
H																	H
+1 -1	Li	Be											B	C	N	O	F
													+3	+4 +2 -4	+5 +3 -3	-2	-1
+1 +2	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl
													+3	+4 -4	+5 +3 -3	+6 +4 +2 -2	+7 +5 +3 +1 -1
+1 +2	K	Ca			Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn						
					+6 +4 +3 +2	+7 +4 +3 +2	+3 +2	+3 +2	+2 +1	+2	+2						
										Ag	Cd						
+1 +2	Rb	Sr											Sn	Sb	Te	I	
													+4 +2	+5 +3 -3	+6 +4 +2 -2	+7 +5 +3 +1 -1	
+1 +2	Cs	Ba							Pt	Au	Hg						
									+4 +2	+3 +1	+2 +1						
													Pb				
													+4 +2				