

g) Aquesta activitat et servirà per relacionar el nom de les sals amb els noms dels anions corresponents. Uneix amb fletxes:

NaF, conté F^-

clorur de sodi, anió clorur

NaCl, conté Cl^-

fluorur de sodi, anió fluorur

NaBr, conté Br^-

iodur de sodi, anió iodur

Nal, conté I⁻

bromur de sodi, anió bromur

Na_2S conté S^{2-}

sulfur de sodi, anió sulfur

Na_3N , conté N^{3-}

nitru de sodi, anion nitru

Na₄C, conté C⁴⁻

carbur de sodi, anió carbur

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 +4 +3 +2 -3	-2	-1
+1 +2	Na	Mg																	Al	Si	P	S	Cl
+1 +2	K	Ca				Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn			As	Se	Br						
						+3 +2 +4 +3 +2	+7 +4 +3 +2	+3 +2	+3 +2	+2 +1	+2				+5 +3 -3	+6 +4 +3 +2 -2	+7 +5 +3 +1 -1						
+1 +2	Rb	Sr									Ag	Cd			Sn	Sb	Te	I					
										+1	+2				+4 +2	+5 +3 -3	+6 +4 +3 +2 -2	+7 +5 +3 +1 -1					
+1 +2	Cs	Ba								Pt	Au	Hg			Pb								
										+4 +2	+3 +1	+2 +1			+4 +2								