

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

Na_4C , conté C^{4-}

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