

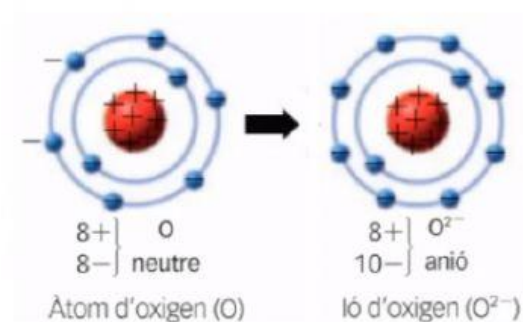
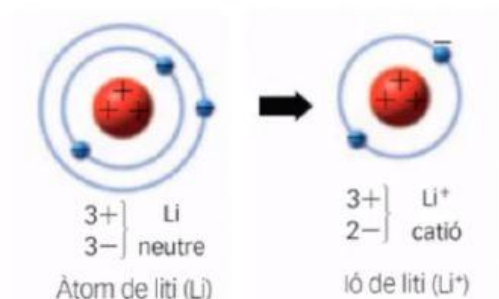
L'ÀTOM, ISÒTOPS I IONS

Ions

Quan els àtoms perden la neutralitat elèctrica es converteixen en ions. La càrrega de l'ió equival al nombre d'electrons que l'àtom guanya o perd. Quan un àtom...

- **guanya electrons**, es converteix en un ió **negatiu** o **anió**.
- **perd electrons**, es converteix en un ió **positiu** o **catió**.

Un ió es representa amb el símbol de l'element i la seva càrrega. Com ara:



Element	Nombre atòmic (Z)	Nombre màssic (A)	Protons	Electrons	Neutrons	Càrrega elèctrica
H	1	1	1		0	0
H (D)	1	2		1		0
H		1	1	0	0	
C		13	6	6		
Ar			18	18	22	
C	6			10	6	
P	15		15		16	-3
Fe		56	26			+2
Ni	28			26	31	
Na		23	11	10		

Identifica quins de quins dos elements trobem isòtops en aquesta taula: