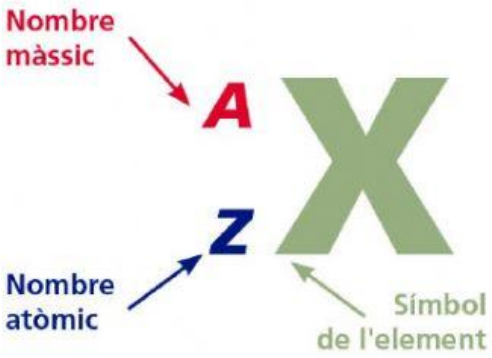


TAULA D'ÀTOMS

La caracterització dels nuclis atòmics i, per tant, la identificació dels àtoms dels diferents elements es fa mitjançant dos nombres: el **nombre atòmic (Z)** i el **nombre màssic (A).**



Z = nombre de protons (p^+)

A = protons (p^+) + neutrons (n^o) **A = Z + N**

N = nombre de neutrons (n^o)

Completa la taula següent:

Element	Símbol	Representació	Z	A	p^+	e^-	n^o
Sofre			16	32			
		$^{35}_{17}Cl$					
	Hg				80		121
Heli				4	2		
		$^{197}_{79}Au$					
	Ba			137		56	
	Se					34	44
Níquel			28				31

LIVEWORKSHEETS