

## ACTIVITATS FQ TEMA 4- L'ÀTOM

### 1. Completa la taula:

	Nombre atòmic	Nombre màssic	Nº protons	Nº electrons	Nº neutrons
${}^{16}_8\text{O}$					
${}^{56}_{26}\text{Fe}$					
${}^{12}_6\text{C}$					

### 2. Completa la taula següent:

SÍMBOL	NRE ATÒMIC (Z)	NRE MÀSSIC (A)	PROTONS	NEUTRONS	ELECTRONS
${}^{63}_{29}\text{Cu}$					
${}^{208}_{82}\text{Pb}$					
${}^{23}_{11}\text{Na}$					

### 3. Completa aquesta taula al teu quadern:

	protons	neutrons	electrons	Z	A
${}^{15}_7\text{N}$					
${}^{14}_7\text{N}$					
${}^{235}_{92}\text{U}$					
${}^{238}_{92}\text{U}$					

**4-** El coure existeix a la natura en forma de dos isòtops de massa 63 u i 65 u. L'abundància relativa de cadascú és 69.09 % i 30.91 % respectivament. Calcula la massa atòmica del coure.

**5.** El liti té dos isòtops a la Terra de nombres màssics 6 u i 7 u. Sabent que l'abundància del primer és 7.42 % i la del segon és 92,58%, calcula la massa atòmica d'aquest element.

**6.** El magnesi té tres isòtops estables a la natura. Es tracta dels àtoms de Mg-24, Mg-25 i Mg-26, i les seves abundàncies relatives són respectivament, 78.7%, 10.1% i 11.2%. Calcula la massa atòmica de l'element magnesi.