

1. Completa amb les paraules següents aquest text sobre l'àtom:

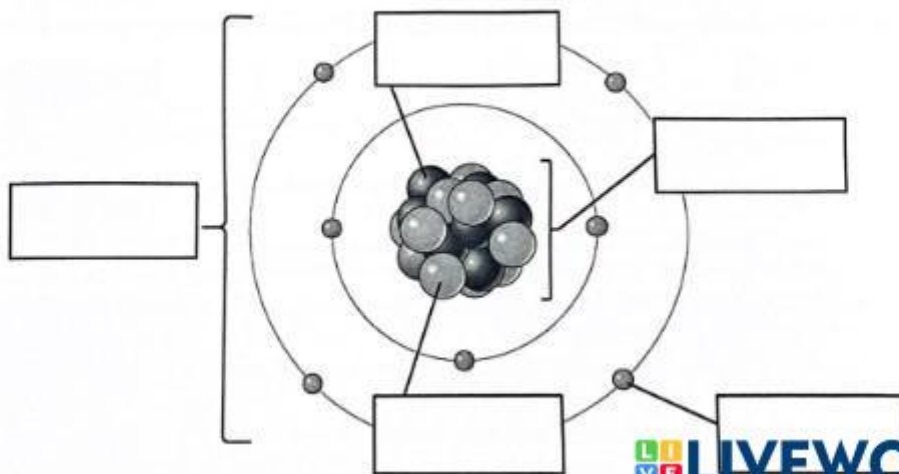
màssic element electrons atòmic neutrons protons (x2)

El nombre (Z) , equival al nombre de que té al nucli. És característic de cada En els àtoms neutres, el nombre de càrregues positives i negatives és igual i, per tant, el nombre de protons i d' és el mateix.

El nombre(A) equival a la suma dels i els

2. Indica les diferents parts de l'àtom i les seves subpartícules:

protó escorça neutró nucli electró



3. Completa la següent taula:

Àtom	Z	A	protons	neutrons	electrons
${}^{12}_6\text{C}$					
${}^{20}_{10}\text{Ne}$					
${}^{79}_{34}\text{Se}$					
${}^{197}_{79}\text{Au}$					