

TALLER ESTRUCTURA DEL ÁTOMO

Protones, neutrones y electrones de átomos

1. Tenemos el elemento ${}_{78}^{195}\text{Pt}$ Rellena los espacios:

- a) $Z =$
- b) $A =$
- c) Número de protones:
- d) Número de electrones:
- e) Número de neutrones:

2. Tenemos el elemento ${}_{56}^{137}\text{Ba}$ Rellena los espacios:

- a) $Z =$
- b) $A =$
- c) Número de protones:
- d) Número de electrones:
- e) Número de neutrones:

Complete la siguiente tabla:

Elemento	Número atómico	Numero de protones	Numero de electrones	Numero de neutrones	Número másico
		6		6	
				18	35
	47				108
		26			56

Átomos: Definiciones

(1) _____ es el número de (2) _____ que contiene el núcleo, coincide con el número de (3) _____ sólo si el átomo es neutro.

Los (4) _____ se caracterizan por su número atómico; es decir, por el número de (5) _____ del núcleo. Átomos con diferente número de protones

Pertenecen a elementos (6) _____.

(7) _____ es el número de nucleones del núcleo atómico; es decir, la suma total de (8) _____ y (9) _____ del núcleo.

Átomos de un mismo elemento que tienen diferente número de (10) _____ se denominan isótopos de dicho elemento. Los isótopos de un elemento siempre tienen el mismo número de (11) _____

Número atómico es el número de protones que contiene el núcleo, coincide con el número de electrones sólo si el átomo es neutro.

Los elementos se caracterizan por su número atómico; es decir, por el número de protones del núcleo.

Átomos con diferente número de protones pertenecen a elementos diferentes.

Número másico es el número de nucleones del núcleo atómico; es decir, la suma total de neutrones y protones del núcleo.

Átomos de un mismo elemento que tienen diferente número de neutrones se denominan isótopos de dicho elemento. Los isótopos de un elemento siempre tienen el mismo número de protones.