

Número Atômico e Número de Massa

Z

Número atômico

Número de prótons no núcleo dos átomos (ou íons) de cada elemento químico

A

Número de massa

Número total de partículas (prótons e nêutrons) no núcleo dos átomos (ou íons) de cada elemento químico



Átomos de diferentes elementos químicos têm diferente número de prótons.



Cada elemento químico é caracterizado pelo seu número atômico.

Representação Simbólica

DE ÁTOMOS

A
 Z
X

número de prótons
+
número de nêutrons

número de prótons

símbolo químico

$A - Z = n^{\circ}$ de nêutrons

DE ÍONS

A
 Z
X carga

número de cargas elétricas (positivas ou negativas) em excesso

Formação de íons

perde elétrons:

N° prótons $>$ N° de elétrons



lão positivo ou catião

← **Átomo** →

N° prótons = N° de elétrons



(eletricamente neutros)

ganha elétrons:

N° prótons $<$ N° de elétrons



lão negativo ou anião