

elemento químico: (E)  
 símbolo "Z"  
 massa: A  
 ou  $\begin{matrix} A \\ E \\ Z \end{matrix}$

Átomo vs. Íon  
 neutro  
 $+ = -$   
 $p = e$

carregado  
 $+ \neq -$   
 $p \neq e$

perde  $e^- \Rightarrow \text{Íon}^+ \text{ (cátion)}$   
 ganha  $e^- \Rightarrow \text{Íon}^- \text{ (ânion)}$

carga  
 $\begin{matrix} A \\ E \\ Z \end{matrix}$

$p =$   
 $e^- =$   
 $n =$

${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$   
 $p =$   
 $e^- =$   
 $n =$

Nota:

A3 - P1

Conteúdos abordados: - Conceitos fundamentais em Atomística (nº atômico, nº de massa e elemento químico); - Átomo vs íon; - Semelhanças atômicas (isótopos, isóbaros, isótonos e isoeletrônicos); - Diagrama de Pauling e a distribuição eletrônica de átomos.