

## Organização da tabela periódica

**Mendeleev** - notou um padrão de propriedades apareceu quando ele organizou os elementos de massa atômica → **tabela periódica**.

o periódica tabela revela a estrutura subjacente atômica dos átomos e as propriedades de um elemento.

<b>Termos</b>	<b>Notas</b>
1. Períodos	de esquerda para a direita, existem padrões de mudanças. Aqui estão alguns padrões: durante o período, a reatividade muda em um padrão
2. Grupos	Colunas verticais; aka <u>families</u> ; compartilhar algumas propriedades semelhantes. Ex. Grupo 18 -gases inertes = não reativos

## Organização da tabela periódica

**Mendeleev** - notou um padrão de propriedades apareceu quando ele organizou os elementos de massa atômica → **tabela periódica**.

o periódica tabela revela a estrutura subjacente atômica dos átomos e as propriedades de um elemento.

<b>Termos</b>	<b>Notas</b>
1. Períodos	de esquerda para a direita, existem padrões de mudanças. Aqui estão alguns padrões: durante o período, a reatividade muda em um padrão
2. Grupos	Colunas verticais; aka <u>families</u> ; compartilhar algumas propriedades semelhantes. Ex. Grupo 18 -gases inertes = não reativos