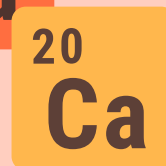
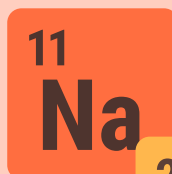


Tabela Periódica dos Elementos

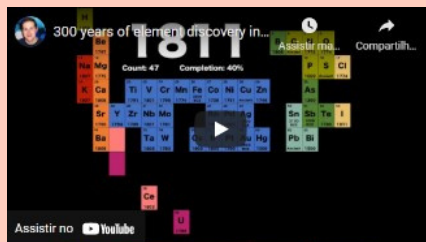


Visualiza os seguintes vídeos para realizares as atividades apresentadas depois:

a) *Resolvendo o quebra-cabeças da Tabela Periódica*, disponível em <https://reda.azores.gov.pt/recursos/detalhes-recurso/resolvendo-o-quebra-cabeças-da-tabela-periodica-eric-rosado>;

b) *A descoberta de elementos químicos (300 anos em 99 segundos)*, disponível em <https://reda.azores.gov.pt/recursos/detalhes-recurso/300-anos-de-descobertas-de-elementos-em-99-segundos>;

c) *A Tabela é (mesmo) periódica*, disponível em <https://reda.azores.gov.pt/recursos/detalhes-recurso/a-tabela-e-mesmo-periodica>.

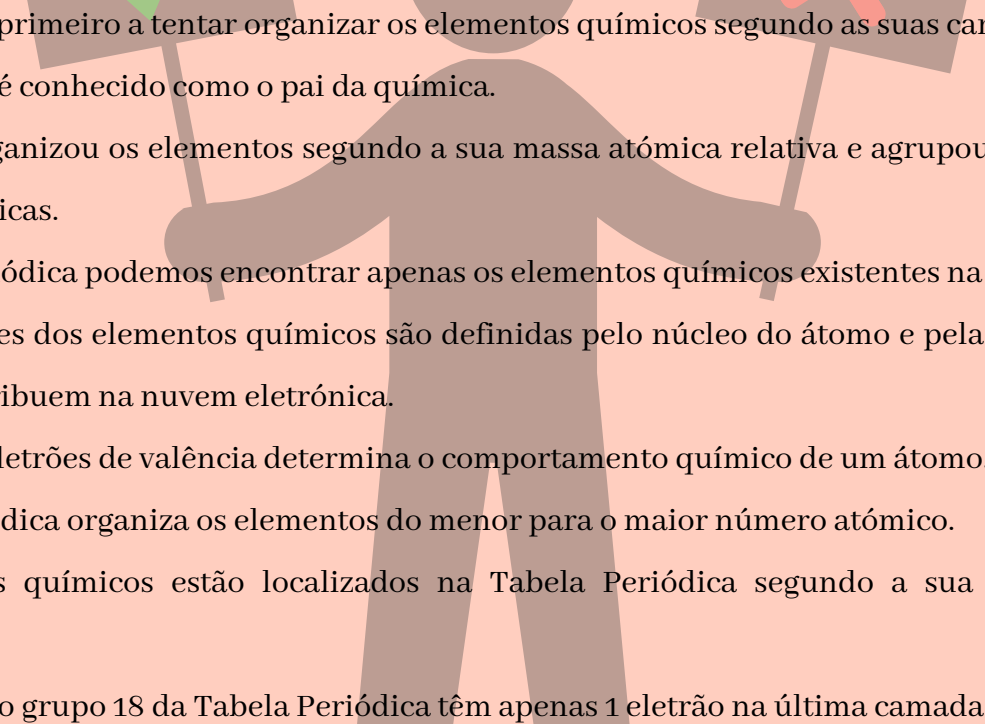


1. O que é a Tabela Periódica?
2. Quem foi Hennig Brand? Em que é que os seus trabalhos contribuíram para a Tabela Periódica como hoje a conhecemos?
3. Indica os nomes dos principais protagonistas da história da Tabela Periódica.
4. Escreve um pequeno texto sobre o método utilizado por Mendeleev para chegar à Tabela Periódica atual.
5. Que informações podem estar disponíveis na Tabela Periódica sobre cada elemento?



6. O que têm em comum os elementos da mesma coluna da Tabela Periódica?

7. Classifica cada afirmação como verdadeira ou falsa, considerando o apresentado nos vídeos que visualizaste.

- 
- (A) Lavoisier foi o primeiro a tentar organizar os elementos químicos segundo as suas características.
 - (B) Hennig Brand é conhecido como o pai da química.
 - (C) Mendeleev organizou os elementos segundo a sua massa atómica relativa e agrupou-os segundo as suas características.
 - (D) Na Tabela Periódica podemos encontrar apenas os elementos químicos existentes na Natureza.
 - (E) As propriedades dos elementos químicos são definidas pelo núcleo do átomo e pela forma como os eletrões se distribuem na nuvem eletrónica.
 - (F) O número de eletrões de valência determina o comportamento químico de um átomo.
 - (G) A Tabela Periódica organiza os elementos do menor para o maior número atómico.
 - (H) Os elementos químicos estão localizados na Tabela Periódica segundo a sua distribuição eletrónica.
 - (I) Os elementos do grupo 18 da Tabela Periódica têm apenas 1 eletrão na última camada.

8. Constrói uma cronologia da evolução da Tabela Periódica.