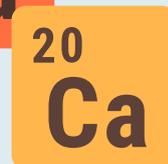
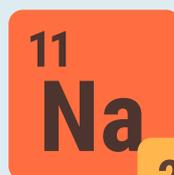


Tabela Periódica dos Elementos

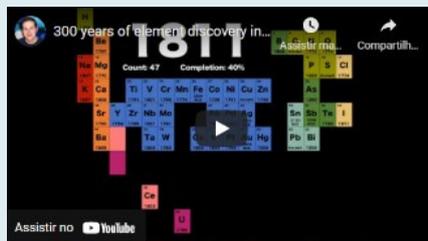
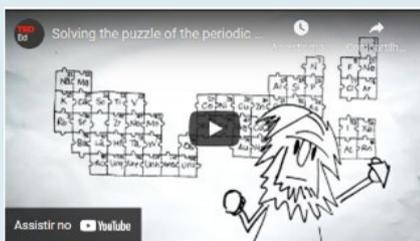


Visualiza os seguintes vídeos para realizares as atividades apresentadas depois:

a) Resolvendo o quebra-cabeças da Tabela Periódica, disponível em <https://reda.azores.gov.pt/recursos/detalhes-recurso/resolvendo-o-quebra-cabecas-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.