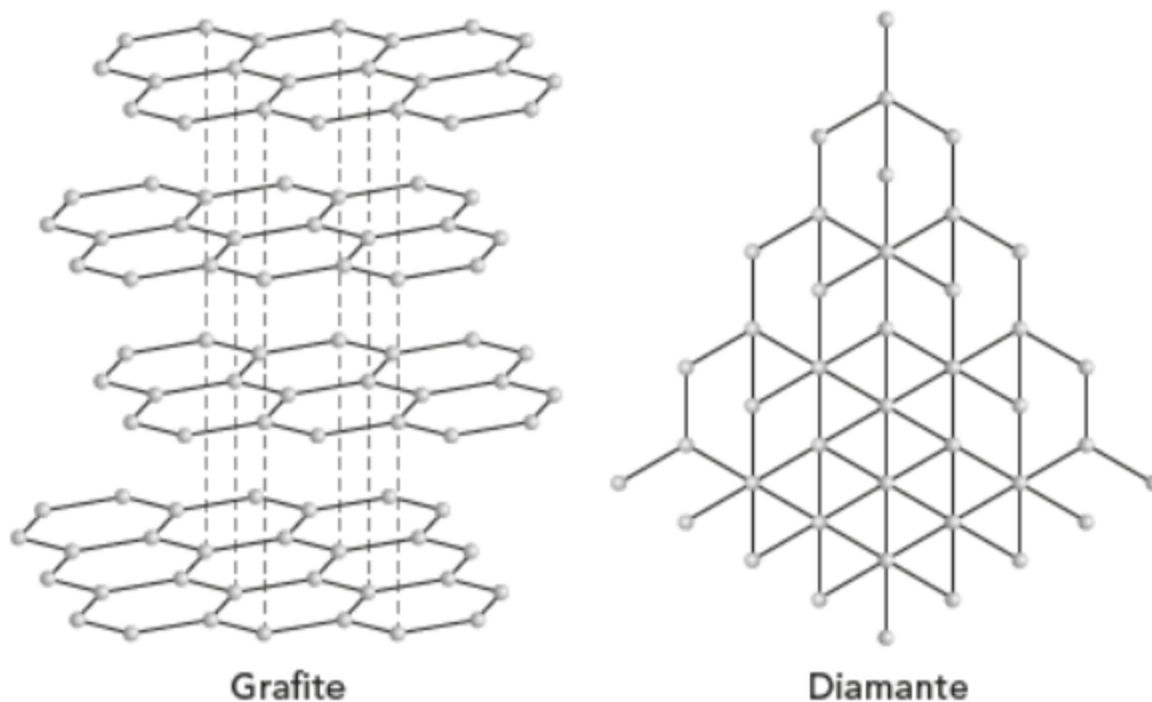


Substâncias simples diferentes podem ser formadas por um mesmo elemento químico, fenômeno chamado de alotropia e que foi observado, pela primeira vez, pelo cientista sueco Jacob Berzelius. O diamante e a grafite são alótropos naturais do elemento carbono (e os mais importantes alótropos desse caso), que se diferenciam pela sua estrutura cristalina, conforme representado a seguir.



Disponível em: <http://recursomineralmg.codemge.com.br>. Acesso em: 5 fev. 2021.

- Indique o tipo de hibridização dos carbonos na grafite e no diamante.
- A grafite apresenta boa condutividade elétrica, enquanto o diamante é um isolante elétrico. Indique a característica da grafite que explica essa propriedade.