

Funções Inorgânicas

Nome:

1. As funções inorgânicas são os ____ de compostos inorgânicos que apresentam características semelhantes

A <input type="checkbox"/> químicos	C <input type="checkbox"/> iônicas
B <input type="checkbox"/> grupos	D <input type="checkbox"/> azedo
2. Uma classificação fundamental em relação aos compostos químicos é: os compostos orgânicos são aqueles que contêm átomos de carbono, enquanto os compostos inorgânicos são formados pelos demais elementos ____

A <input type="checkbox"/> grupos	C <input type="checkbox"/> químicos
B <input type="checkbox"/> azedo	D <input type="checkbox"/> escorregadias
3. Há exceções como, por exemplo, CO, CO₂ e Na₂CO₃, que embora apresentem o carbono na fórmula estrutural, possuem características de substâncias ____

A <input type="checkbox"/> inorgânicas	C <input type="checkbox"/> metais
B <input type="checkbox"/> grupos	D <input type="checkbox"/> cristalinos
4. As quatro principais funções inorgânicas são: ácidos, bases, sais e ____

A <input type="checkbox"/> óxidos	C <input type="checkbox"/> binários
B <input type="checkbox"/> diferente	D <input type="checkbox"/> escorregadias
5. Ácidos são compostos covalentes, ou seja, que compartilham elétrons nas suas ____

A <input type="checkbox"/> diferente	C <input type="checkbox"/> grupos
B <input type="checkbox"/> oxigênio	D <input type="checkbox"/> ligações
6. O sabor ____ é uma característica dos ácidos

A <input type="checkbox"/> iônicas	C <input type="checkbox"/> inorgânicas
B <input type="checkbox"/> azedo	D <input type="checkbox"/> oxigênio
7. Bases são compostos iônicos formados por cátions, na maioria das vezes de ___, que se dissociam em água liberando o ânion hidróxido (OH⁻)

A <input type="checkbox"/> metais	C <input type="checkbox"/> escorregadias
B <input type="checkbox"/> diferente	D <input type="checkbox"/> ligações
8. As bases geralmente são substâncias ____ e a força de uma base é medida pelo grau de dissociação

A <input type="checkbox"/> binários	C <input type="checkbox"/> oxigênio
B <input type="checkbox"/> inorgânicas	D <input type="checkbox"/> iônicas
9. Serem ____ é uma das características das bases

A <input type="checkbox"/> escorregadias	C <input type="checkbox"/> químicos
B <input type="checkbox"/> inorgânicas	D <input type="checkbox"/> cristalinos
10. Sais são compostos iônicos que apresentam, no mínimo, um cátion diferente de H⁺ e um ânion ____ de OH

A <input type="checkbox"/> inorgânicas	C <input type="checkbox"/> ligações
B <input type="checkbox"/> diferente	D <input type="checkbox"/> iônicas
11. Ser sólido e ____ é uma das características dos sais

A <input type="checkbox"/> cristalinos	C <input type="checkbox"/> escorregadias
B <input type="checkbox"/> metais	D <input type="checkbox"/> azedo
12. Óxidos são compostos ____ (iônicos ou moleculares), que têm dois elementos

A <input type="checkbox"/> ligações	C <input type="checkbox"/> metais
B <input type="checkbox"/> binários	D <input type="checkbox"/> azedo
13. Os óxidos possuem ____ na sua composição, sendo ele o seu elemento mais eletronegativo

A <input type="checkbox"/> escorregadias	C <input type="checkbox"/> grupos
B <input type="checkbox"/> oxigênio	D <input type="checkbox"/> ligações