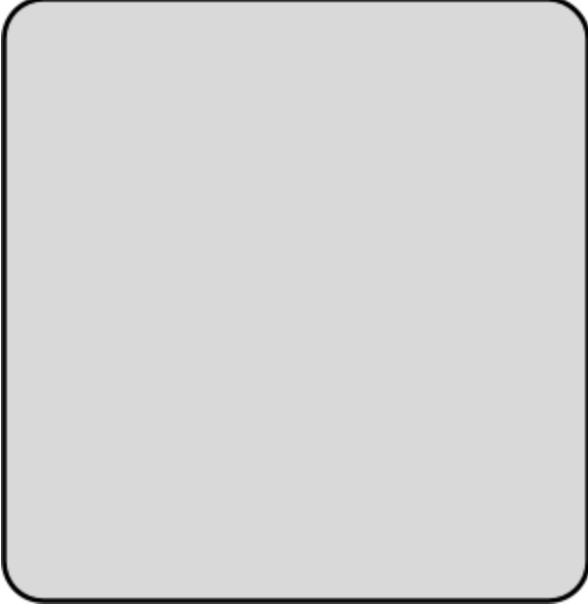


H₂O

Água

- 1. Qual é o átomo central da molécula de água?**
- 2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?**
- 3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?**
- 4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de água. Quantos pares de elétrons estão livres?**
- 5. Qual é a geometria da molécula?**
- 6. As ligações entre os átomos de H e O são polares ou apolares?**
- 7. A molécula de água é polar ou apolar? Justifique sua resposta.**
- 8. Faça um desenho representando a molécula de água, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.**
- 9. Liste outra molécula que tenha a mesma geometria da água.**



NH₃

amônia

- 1. Qual é o átomo central da molécula de amônia?**
- 2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?**
- 3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?**
- 4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de amônia. Quantos pares de elétrons estão livres?**
- 5. Qual é a geometria da molécula?**
- 6. As ligações entre os átomos de H e N são polares ou apolares?**
- 7. A molécula de amônia é polar ou apolar? Justifique sua resposta.**
- 8. Faça um desenho representando a molécula de amônia, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.**
- 9. Desenhe o íon amônio (NH₄⁺). Qual é a geometria deste íon?**



metano

1. Qual é o átomo central da molécula de metano?
2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?
3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?
4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de metano. Existem pares de elétrons livres?
5. Qual é a geometria da molécula?
6. As ligações entre os átomos de C e H são polares ou apolares?
7. A molécula de metano é polar ou apolar? Justifique sua resposta.
8. Faça um desenho representando a molécula de metano, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.
9. Desenhe a molécula de clorometano, CH₃Cl. Esta molécula é polar? Justifique.



borano

1. Qual é o átomo central da molécula de borano?
2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?
3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?
4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de borano. Existem pares de elétrons livres?
5. Qual é a geometria da molécula?
6. As ligações entre os átomos de B e H são polares ou apolares?
7. A molécula de borano é polar ou apolar? Justifique sua resposta.
8. Faça um desenho representando a molécula de borano, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.
9. Desenhe a molécula de formaldeído (CH₂O). Qual é a geometria desta molécula? Ela é polar?

CO₂

dióxido de

carbono

- 1. Qual é o átomo central da molécula de dióxido de carbono?**
- 2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?**
- 3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?**
- 4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de dióxido de carbono. Existem pares de elétrons livres?**
- 5. Qual é a geometria da molécula?**
- 6. As ligações entre os átomos de C e O são polares ou apolares?**
- 7. A molécula de dióxido de carbono é polar ou apolar? Justifique sua resposta.**
- 8. Faça um desenho representando a molécula de CO₂, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.**
- 9. Faça a fórmula de Lewis para o ácido cianídrico - HCN. Qual é a geometria? Esta molécula é polar?**

SF₆

hexafluoreto

de enxofre

- 1. Qual é o átomo central da molécula de hexafluoreto de enxofre?**
- 2. Quantos elétrons este átomo possui na sua última camada?**
- 3. Quantos destes elétrons estão em ligações com outros átomos?**
- 4. Desenhe a fórmula de Lewis para a molécula de hexafluoreto de enxofre. Existem pares de elétrons livres?**
- 5. Qual é a geometria da molécula?**
- 6. As ligações entre os átomos de S e F são polares ou apolares?**
- 7. A molécula de SF₆ é polar ou apolar? Justifique sua resposta.**
- 8. Faça um desenho representando a molécula de SF₆, indicando a sua distribuição de cargas parcialmente positivas e negativas.**