

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	

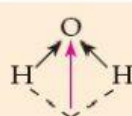


Arraste e solte nos lugares corretos:

1. Exemplo	Geometria	Momento dipolar resultante	Molécula
H ₂ (gás hidrogênio)			
		H → F →	Polar
	O = C = O Linear		Apolar
		H → C → N →	$\vec{\mu}_R \neq \vec{0}$ Vetores não se cancelam
	 Angular		$\vec{\mu}_R \neq \vec{0}$ Vetores não se cancelam
	 Piramidal		Polar

NH₃ (amônia)

H — F
Linear



$\vec{\mu}_R \neq \vec{0}$
Vetores não se cancelam

Apolar

CO₂ (gás carbônico)

H — H

$\vec{\mu}_R = \vec{0}$
Vetores se cancelam

Polar

HF (gás fluorídrico)

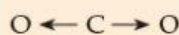
H — H
Linear



$\vec{\mu}_R \neq \vec{0}$

HCN (gás cianídrico)

H — C ≡ N
Linear



$\vec{\mu}_R = \vec{0}$

H₂O (água)

2. Determine quais das moléculas cujas fórmulas aparecem a seguir são polares e quais são apolares:

- a) HBr
- b) F_2
- c) CH_4
- d) NH_3
- e) H_2O
- f) CO_2
- g) CH_2O
- h) SO_2
- i) CCl_4
- j) H_2S
- k) PCl_3
- l) HCN

