



Escola/Colégio:

Disciplina: **QUÍMICA**

Ano/Série:

Estudante:

1) ARRASTE E SOLTE OS VALORES CORRETOS:

1 mol em g	Subst.	entidades	Volume molar
	H	$6 \cdot 10^{23}$ ÁTOMOS	22,4 L
	CaCO ₃		
	H ₂ SO ₄	$6 \cdot 10^{23}$ MOLÉCULAS	22,4 L
	S		22,4 L

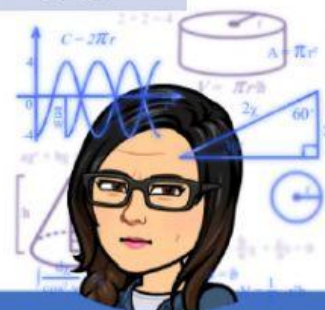
32

1

22,4 L

100

98

 $6 \cdot 10^{23}$ ÁTOMOS $6 \cdot 10^{23}$ MOLÉCULAS**2) LIGUE OS CONCEITOS CORRETOS:**

A
MASSA MOLAR ●
CNTP (0 K E 1 ATM) ●
$6 \cdot 10^{23}$ ENTIDADES ●
VOLUME MOLAR ●

B
22,4 L ●
CONSTANTE DE AVOGADRO ●
CONDIÇÕES NORMAIS DE TEMPERATURA E PRESSÃO ●
g/MOL ●