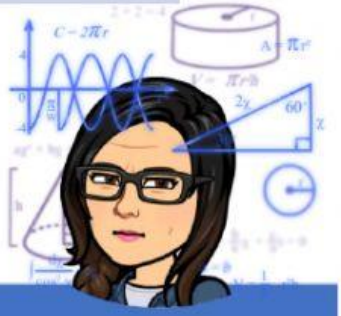
Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	

1) ARRASTE E SOLTE OS VALORES CORRETOS:

1 mol em g	Subst.	entidades	Volume molar
	H	$6 . 10^{23}$ ÁTOMOS	22,4 L
	$CaCO_3$		
	H_2SO_4	$6 . 10^{23}$ MOLÉCULAS	22,4 L
	S		22,4 L

32	1	22,4 L	100	98

$6 . 10^{23}$ ÁTOMOS	$6 . 10^{23}$ MOLÉCULAS



2)LIGUE OS CONCEITOS CORRETOS:

A	B
MASSA MOLAR	22,4 L
CNTP (0 K E 1 ATM)	CONSTANTE DE AVOGADRO
$6 . 10^{23}$ ENTIDADES	CONDIÇÕES NORMAIS DE TEMPERATURA E PRESSÃO
VOLUME MOLAR	g/MOL

LIVEWORKSHEETS