

Na tabela a seguir, observe as substâncias e sua forma, volume e movimento:

Substância	Forma	Volume	Movimento
H ₂ O a 25°C	Varia	Fixo	Não se comprime facilmente
Gelo	Fixa	Fixa	Não se comprime
H ₂ O a 100 oC	Varia	Varia	Se comprime facilmente
Álcool etílico comercial _(l)	Varia	Fixo	Não se comprime facilmente
CO ₂ _(g)	Varia	Varia	Se comprime facilmente
NaCl _(s)	Fixa	Fixa	Não se comprime
O ₃ _(g)	Varia	Varia	Se comprime facilmente

(s)= sólido (l) = líquido (g) = gasoso

Analisando a tabela anterior, você percebeu algumas características como forma, volume e movimento de algumas substâncias que estão no estado líquido, outras no estado sólido e outras no estado gasoso. Agora é sua vez! O que acontece em cada estado físico em relação à forma, volume e movimento?

Preencha a tabela abaixo conforme os critérios observados na tabela anterior.

Tabela de propriedades dos estados físicos/substâncias			
Estado físico	Forma	Volume	Movimento
Sólido			
Líquido			
Gasoso			