

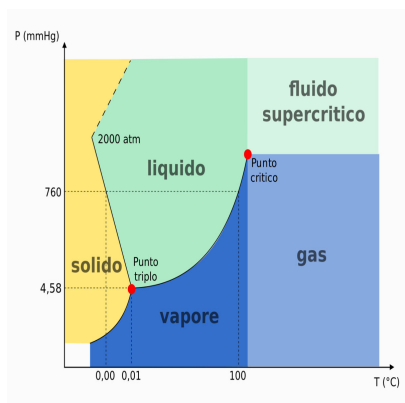


Diagramma di fase dell'acqua

Descrizione

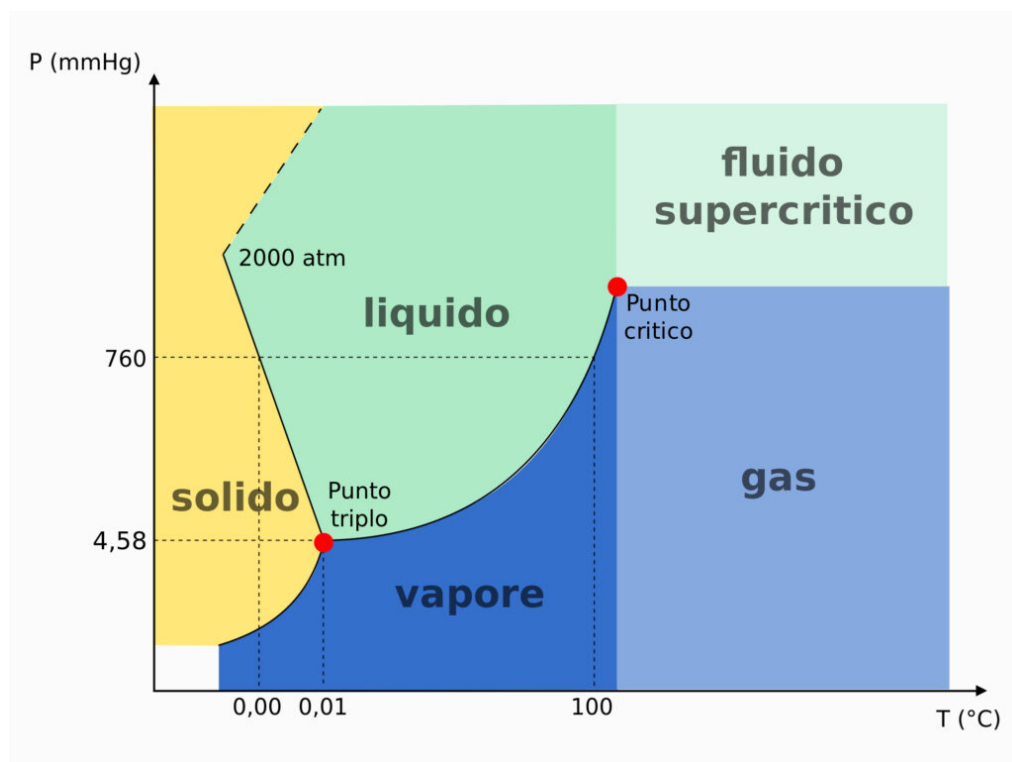


Diagramma di fase dell'acqua. Immagine distribuita sotto GNU Free Documentation License, Daniele Pugliesi.

Questa immagine (diagramma), Ã" chiamato anche diagramma di fase. In particolare, Ã" il diagramma di fase dell'acqua, un liquido a noi molto noto e con caratteristiche molto particolari. Indica il passaggio da solido, liquido, vapore, gas, in funzione della temperatura e della pressione.

Come si legge?

Sull'asse orizzontale avete la temperatura che aumenta verso destra.

Sull'asse verticale avete la pressione che aumenta verso sinistra.

Nel grafico, 760 mmHg $\hat{=}$ la pressione ambiente (1 atm = 1 atmosfera). Se rimanete sulla linea orizzontale dei 760 e vi spostate in orizzontale, state facendo variare la temperatura. Le separazioni tra le varie aree indicano a quale temperatura l'acqua passa da uno stato a un altro.

A 760 mmHg:

0 $\hat{=}$ °C fusione (confine liquido-solido)

100 $\hat{=}$ °C ebollizione (confine (liquido-vapore))

Se provate a tracciare una linea orizzontale a una pressione pi $\hat{=}$ 1 bassa:

vi accorgete che la temperatura di fusione sale e la temperatura di ebollizione scende.

Sapevate che?

Al diminuire della temperatura, l'acqua diminuisce di volume, fino a 4 $\hat{=}$ °C, mentre da 4 $\hat{=}$ °C a 0 $\hat{=}$ °C, aumenta di volume.

Questo fenomeno $\hat{=}$ tipico dell'acqua. Fa si, ad esempio, che nei laghi e nei fiumi, sia la superficie a congelare, mentre l'acqua a 4 $\hat{=}$ °C, relativamente pi $\hat{=}$ 1 calda, si deposita sul fondo. Questo fenomeno permette ai pesci di continuare a nuotare liberamente sul fondale, senza rimanere intrappolati nel ghiaccio.

Differenza tra vapore e gas

Sono entrambi aeriformi, ma la loro distinzione dipende dal loro diagramma di stato. Se, **a temperatura ambiente (25 $\hat{=}$ °C), aumentando la pressione:**

a) $\hat{=}$ possibile passare allo stato liquido, allora si parla di **vapore**.

b) **non $\hat{=}$ possibile** passare allo stato liquido, allora si parla di **gas**.

Categoria

1. Scienze

Tag

1. 1_prima
2. 2_seconda
3. 3_terza
4. fisica

Data di creazione

2022/10/31

Autore

lorenzo_wp