



## Ebollizione a temperatura ambiente

### Descrizione

Tutti sappiamo che l'acqua va in ebollizione alla temperatura di  $100^{\circ}\text{C}$ . A questa temperatura, improvvisamente, iniziano a formarsi delle bolle di valore acqueo, che si spostano verso la superficie e si disperdono nell'atmosfera. L'acqua rimarrà alla temperatura di ebollizione, senza crescere oltre, finché non sarà evaporata tutta.

**...Ma questo non è del tutto vero...**

$100^{\circ}\text{C}$  è la temperatura di ebollizione sul livello del mare, ossia dove l'aria ha 1 atmosfera di pressione.

Se la pressione dell'aria diminuisce, diminuisce anche la temperatura di ebollizione.

# Boiling Point of Water

Everest  
8848 m



69.9 °C (158 °F)

Sea Level  
0 m



100 °C (212 °F)

1

The boiling point is the temperature at which the vapor pressure of a liquid equals the atmospheric pressure.

Temperatura di ebollizione sul monte Everest, sul livello del mare e nella depressione del Mar Morto.

## Categoria

1. Scienze
2. Senza categoria

## Tag

1. 1\_prima
2. fisica

**Data di creazione**

2021/10/11

**Autore**

lorenzo\_wp