

I CAMBIAMENTI DI STATO

CHE COS'È IL CAMBIAMENTO DI STATO?

Quando una sostanza passa da uno stato all'altro (es. da solido a liquido)



Si ha così un:

CAMBIAMENTO DI STATO



FUSIONE E SOLIDIFICAZIONE

FUSIONE

È il passaggio dallo **stato solido** allo **stato liquido**



Ad esempio il ghiaccio si scioglie in acqua sopra a **0°C**

PUNTO DI FUSIONE

È la temperatura alla quale una sostanza inizia a fondere, cioè passa dallo stato solido a quello liquido (es. acqua 0°C – olio di oliva 5°C)

SOLIDIFICAZIONE

È il passaggio dallo **stato liquido** allo **stato solido**



Ad esempio l'acqua si solidifica in ghiaccio sotto a **0°C**

VAPORIZZAZIONE E CONDENSAZIONE

VAPORIZZAZIONE

È il passaggio dallo **stato liquido** allo **stato gassoso**
(es. pavimento bagnato si asciuga e acqua evapora)



Questo passaggio può avvenire in 2 modi:

EVAPORAZIONE

Avviene a qualsiasi temperatura

EBOLLIZIONE

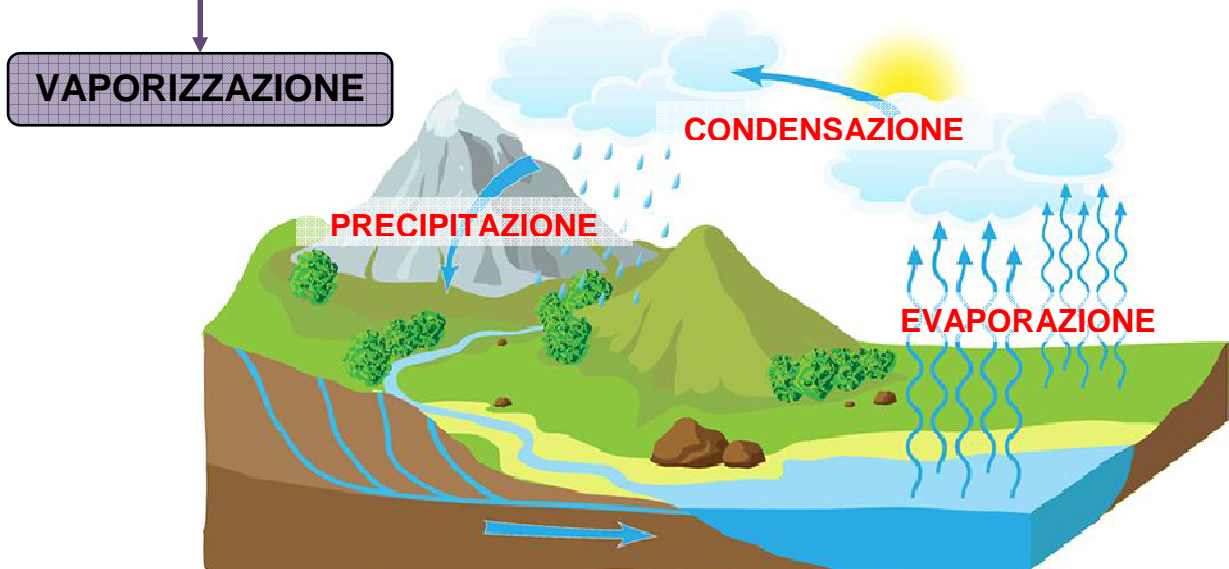
Avviene ad una temperatura precisa
(es. acqua 100°)

Insieme formano la

VAPORIZZAZIONE

CONDENSAZIONE

È il passaggio dallo **stato gassoso** allo **stato liquido**
(es. condensa sui vetri in inverno)



SUBLIMAZIONE E BRINAMENTO

SUBLIMAZIONE

È il passaggio diretto dallo **stato solido** allo **stato gassoso**
(es. dal ghiaccio appena uscito dal congelatore si innalza del fumo)

QUINDI:

Senza passare prima dallo **stato liquido**

BRINAMENTO

È il passaggio diretto dallo **stato gassoso** allo **stato solido**
(es. la brina nelle fredde mattinate, il vapore acque di notte si deposita su foglie ed erba e subito ghiaccia)

QUINDI:

Senza passare prima dallo **stato liquido**

