



Completa il testo inserendo le parole mancanti

volume

galleggiamento

**vapore
acquoso**

goccioline

molecole

aria

energia

legami

densa

temperatura

L'acqua è la sola sostanza in natura che si può trovare in tre diversi stati, liquido, solido e gassoso, a seconda della _____ a cui è sottoposta. Ma per cambiare di stato deve liberare o ricevere una gran quantità di _____. Allo stato liquido, in una goccia d'acqua vi sono miliardi di _____ instabilmente legate tra loro. Quando l'acqua scorre, queste scivolano una sull'altra. È per questo motivo che l'acqua non possiede una forma stabile.

A 0 °C l'acqua passa allo stato solido, cioè si solidifica e si trasforma in ghiaccio. Le molecole di un cristallo di ghiaccio hanno la forma di piccole piramidi. I _____ che le uniscono sono più saldi e non consentono loro di muoversi. A differenza di molte altre sostanze che raffreddandosi diminuiscono di dimensione, l'acqua ghiacciata aumenta di _____.

Per questo si dice che l'acqua allo stato solido è meno _____ che allo stato liquido.

Un esempio degli effetti positivi di questa proprietà dell'acqua è quello fornito dal _____ degli iceberg. La minor densità del ghiaccio rispetto a quella dell'acqua liquida permette agli iceberg di galleggiare: se così non fosse, il ghiaccio andrebbe a fondo e progressivamente tutta l'acqua dei mari polari si solidificherebbe togliendo lo spazio vitale agli animali.

Aumentando la temperatura, l'acqua si modifica in gas, in _____. A 100 °C infatti, l'acqua evapora e diventa invisibile poiché, per effetto del calore, le molecole si scaldano e cominciano a muoversi freneticamente accumulando tanta energia da riuscire a spezzare i legami che le tenevano unite allo stato liquido e a disperdersi nell'_____. Se la temperatura diminuisce, il vapore si condensa in _____. Il ghiaccio può trasformarsi in vapore senza prima attraversare lo stato liquido: si tratta del fenomeno della sublimazione.

Tratto da "Acqua. Bene Comune dell'Umanità", CeVI e altri, 2009

scheda compilata da _____