

The background features a white circle in the center, surrounded by a light blue gradient. Four blue five-pointed stars are positioned at the corners of the page. The text is centered within the white circle.

* L'osmosi

* Prendiamo



- Due piattini
- Una patata intera
- Un cucchiaino
- Del sale fino



Ora dividiamo la patata in
due parti uguali





Adesso appoggiamo
entrambe le metà nei
rispettivi piattini



Tagliamo un pezzo
dalla parte superiore
di entrambe le
patate.

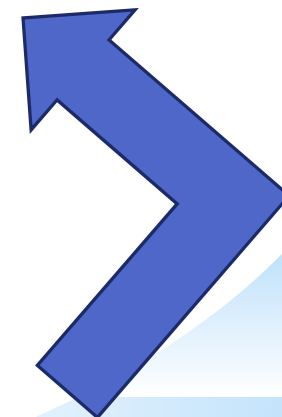
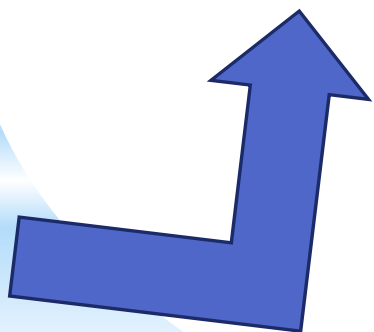


Mettiamo un
cucchiaino di sale in
una delle due patate





Dopo qualche ora
noteremo che nella
patata dove in precedenza
avevamo versato il sale, ci
sarà dell' acqua.

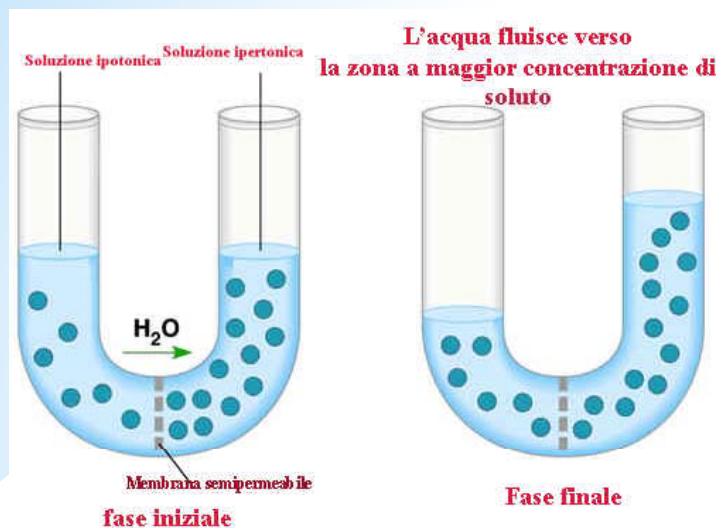


Cosa ci ha dimostrato questo
esperimento ??



Questo esperimento
ci ha dimostrato che
esiste un fenomeno
chiamato osmosi.

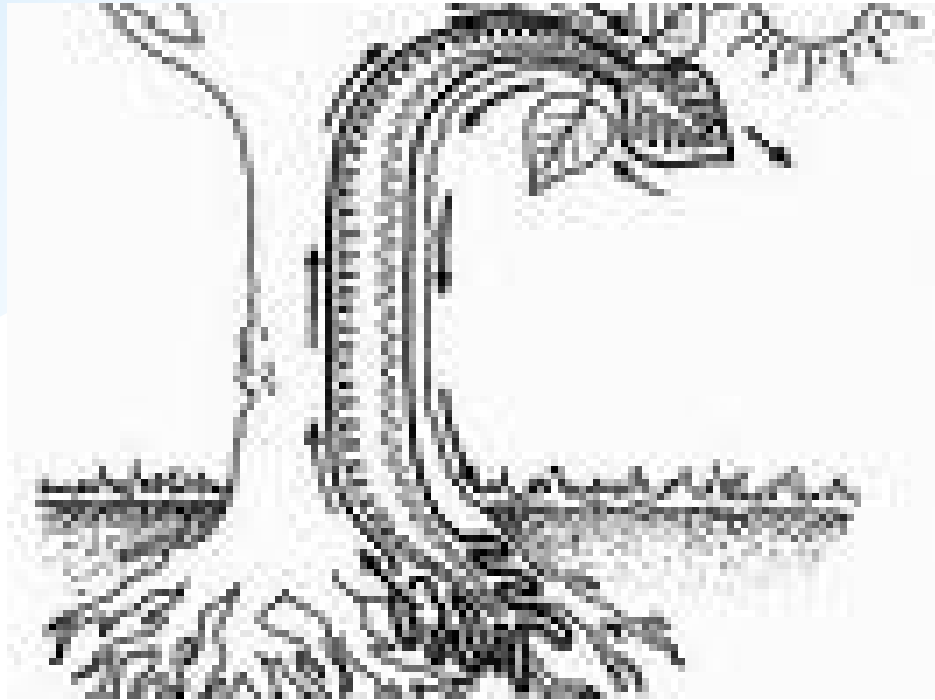




In che consiste l'osmosi?

La membrana delle cellule della patata, come quella di tutti gli organismi viventi, è semipermeabile: fa quindi passare l'acqua dalla soluzione interna, in cui ci sono meno sostanze disciolte, verso l'esterno, dove abbiamo messo il sale.

La membrana si lascia attraversare dall'acqua e da altre piccole molecole, ma impedisce l'uscita delle molecole più grandi.



Per effetto dell'osmosi l'acqua e i sali minerali passano dal terreno (dove vi è una soluzione meno concentrata) alla radice (dove vi è una soluzione più concentrata) e da una cellula all'altra, attraverso la membrana cellulare.



* Esperimento realizzato e presentato da
Faccia Alessia

Coordinamento prof.ssa Amabile Trilli