

L'OSMOSI

MATERIALE	Due, una grossa patata,, sale da cucina, coltello, stuzzicadenti,
PROCEDIMENTO	<ul style="list-style-type: none"> - Numeriamo con un pennarello i bicchieri - Sbucciamo la, tagliamo a metà e in ciascuna metà una piccola cavità. - Nella prima metà mettiamo un po' di da cucina e immergiamo la patata, con la cavità rivolta verso l'alto, nel bicchiere n°1 contenente che non deve coprire la patata. Sospendiamo la patata al bicchiere con alcuni - Nel bicchiere n°2 mettiamo una soluzione molto concentrata di e sale e immergiamo la seconda metà della patata versando nella cavità solo un po' di acqua. - Aspettiamo circa minuti.
Schema del dispositivo sperimentale	
OSSERVAZIONI	Nel bicchiere n°1 la cavità della patata si è riempita di; nel bicchiere n°2 la cavità si è dell'acqua che conteneva.
CONCLUSIONI	<p>A cosa è dovuto il passaggio dell'acqua? L'acqua si è spostata dalla soluzione contenente una concentrazione di sale da cucina verso quella che ne contiene una concentrazione fino a stabilire un equilibrio tra le due concentrazioni.</p> <p>Il passaggio è avvenuto attraverso la delle cellule della patata che si comporta come una selettivamente permeabile ¹, cioè che può essere attraversata dall' ma non dal</p> <p>Questo fenomeno si chiama e consiste quindi nel trasferimento di acqua, attraverso una membrana selettivamente permeabile, da una regione a minore concentrazione di soluto (soluzione ipotonica) verso una regione a maggiore concentrazione di soluto (soluzione ipertonica).</p>

¹ Una membrana che permette il passaggio di alcune sostanze mentre impedisce il passaggio di altre, è detta **selettivamente permeabile**