



2010 BIODIVERSITÀ

Segreteria organizzativa Valeria Spagnolo 3208050323 Teresa Nocera: 3471986459

Informazioni e prenotazioni mostra segreteria.mostra@palermoscienza.it

Informazioni e prenotazioni convegni segreteria.convegno a palermoscienza.it

www.palermoscienza.it

Uova spogliate

Si mette un uovo in un bicchiere e si copre di aceto. Entro pochi minuti si osservano numerose bollicine di diossido di carbonio formarsi sulla superficie dell'uovo, fino a provocarne il galleggiamento. Quando l'uovo avrà però raggiunto la superficie gran parte delle bolle lo abbandoneranno così che dovrà nuovamente sprofondare, in un continuo susseguirsi di immersioni ed emersioni.

Dopo alcuni giorni la parte calcarea del guscio avrà reagito con l'aceto e a contenere l'uovo rimarrà soltanto una membrana trasparente e gommosa.

Carbonato di calcio + Acido acetico → acetato di calcio + diossido di carbonio + acqua

$$CaCO_3 + 2 CH_3COOH \rightarrow Ca^{++}(CH_3COO^-)_2 + CO_2 + H_2O$$

La stessa reazione avviene quando piogge acide cadono sulle statue all'aperto.

Scuola: Istituto Comprensivo "Cruillas", Palermo

Disciplina: Chimica

Parole chiave: reazione chimica

Ordine di scuola: scuola primaria e secondaria di primo grado





























