

Profilaktyka zdrowotna

Opublikowano: czwartek, 29, listopad 2018 21:44

Odsłony: 11682

Eksperyment z octem i jajkiem.

W naszym doświadczeniu zanurzyliśmy jajko w occie na 24 godziny. Na powierzchni zanurzonego w occie jaja utworzyły się małe bąbelki, a na powierzchni octu, po upływie czasu zaczął tworzyć się brzydki osad o ciemnobrązowym zabarwieniu. Doszliśmy do wniosku, że jest to pozostałość po skorupce jaja. Zaobserwowaliśmy, że ocet ją „zjada”. Po wielu godzinach skorupka znika całkowicie, a pozostaje mięciutkie, przezroczyste jajo otoczone błoną, przez którą widać pływające w środku białko i żółtko. Takie elastyczne jajo może nawet skakać jak piłeczka. Jednak do zabawy nie polecamy, bo jest delikatne i z takiej piłki szybko może zrobić się żółta plama na podłodze.

Dlaczego tak się dzieje? Skorupka jajka zbudowana jest z wapnia, który pod wpływem octu rozpuszcza się. Podczas zachodzącej reakcji między wapniem, a octem wytwarza się gaz (pęcherzyki na powierzchni jaja) – dwutlenek węgla. Kiedy twarda skorupka rozpuści się, pozostaje miękka część jaja – przezroczysta błona, która chroni pływające w środku białko i żółtko.

pm10Sloneczka