

Megoldás. A szódavízbe ejtett mazsola lassan lesüllyed a pohár aljára, mert a sűrűsége kicsit nagyobb, mint a víz sűrűsége.

Kis idő elteltével a mazsolán buborékok jelennek meg, mert a vízben oldott szén-dioxid és levegő kiválik a folyadékból. A mazsola és a buborékok együttes sűrűsége kisebb, mint a szódavíz sűrűsége, így a mazsola feljön a víz felszínére.

A felszínen elpukkan néhány buborék (és a benne levő gáz a szoba levegőjébe kerül), így a mazsola és a megmaradt buborékok átlagsűrűsége ismét nagyobb lesz, mint a víz sűrűsége. Emiatt a mazsola lesüllyed a pohár aljára, és minden kezdődik előlről. (A „liftezés” addig tart, ameddig a gázkiválás, vagyis amíg a szén-dioxid „el nem fogy” a szódavízből.)