

Az *ábrán* egy repülőgép tolósugar-hajtóműve látható. A gép $c = 300$ m/s sebességgel halad, és kémiai reakciók révén a kiáramló gázok térfogata a beáramló levegő térfogatának ötszöröse. 10 000 Kal/kg fűtőértékű tüzelőanyagból 50 g jut 1 m^3 levegőre. A beáramló levegő sűrűségét 1 kg/m^3 értékkel vegyük számításba. Számítsuk ki az 1 óra alatt elfogyasztott tüzelőanyag mennyiségét és a hatóerőt!

