

Обжиг сульфида свинца происходит согласно термохимическому уравнению:



При образовании 4,46 г оксида свинца(II) выделилось 8,32 кДж энергии. Рассчитайте объем израсходованного кислорода (л, н. у.), если при этом выделилось 374,4 кДж энергии. (Запишите число с точностью до десятых.)