

Egy edényben $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ -on 1 atmoszféra nyomás mellett 71 gramm klórgáz és 2 gramm hidrogéngáz van együtt. Felrobbantva a keveréket $44\ 000$ cal válik szabaddá. A keletkezett sósavgáz fajhője $0,16$ cal/g · fok. Mennyi lesz a nyomás a robbanás után?