



1. Vypočítejte hmotnost sulfidu měďného, který vznikne reakcí 16 g mědi se sírou.
2. Reakcí železa s kyselinou sírovou vzniká vodík a síran železnatý. Vypočítejte hmotnost železa, kterou potřebujeme k přípravě 20g vodíku.
3. Tepelným rozkladem oxidu rtuťnatého vzniká rtuť a kyslík. Vypočítejte hmotnost rtuti a objem kyslíku, které vzniknou rozkladem 108,5g oxidu rtuťnatého.