ESPERIMENTO

DECOMPOSIZIONE TERMICA DEL $KClO_3$

↓

Porre nel protettone 2-3g di $KClO_3$

↓

Nella provetta 1 porre una punta di spatola di $KClO_3$ e aggiungere poca acqua per portarlo in soluzione

↓

Porre un batuffolo di cotone all'imboccatura del protettone e chiudere con il tappo forato in cui passa il tubo a L

↓

Collegare il protettone alla provetta di raccolta riempita di acqua e

↓

Scaldare cautamente il fondo del protettone reggendolo con la molletta e spostandolo continuamente dalla fiamma

↓

Smettere il riscaldamento quando la sostanza smette di reagire e inizia a fondere

↓

Lasciar raffreddare, togliere il tappo al protettone e aggiungere poca acqua in modo da portare in soluzione parte del contenuto da trasferire in provetta 2

↓

Aggiungere a provetta 1 e 2 alcune gocce di $AgNO_3$ in soluzione

↓

Togliere dal becker la provetta rovesciata ove è il gas sviluppato e verificarne la presenza con filo di saggina incandescente