

Vježba :Goruća pjena-Dobivanje kisika raspadom vodikova peroksida

Pribor:

okrugla tikvica, plitka posuda, dvije menzure od (50 cm³ - 100cm³) , treščica, upaljač, satno stakalce, stakleni štapić, laboratorijska žlica, kapaljke.

Hemikalije:

20%-tna vodena otopina H₂O₂, 10%-tna vodena otopina KI, škrob i šampon.

Postupak:

Tikvicu pričvrstiti na stativ hvataljkom ,ispod postaviti plitku posudu.

U tikvicu uliti 50cm³ vodikovog peroksida (w =20%).

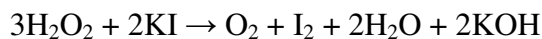
Otopini dodati 2-3cm³ šampona.

Odmjeriti 20 cm³ otopine kalijeva jodida (w =10%) i brzo je dodati smjesi u tikvici.

Ulijevanje šampona i kalijeva jodida obaviti pažljivo kako bi se izbjeglo nepoželjno prskanje.

Ako se u pjenu unese tinjajuća treščica, ona se zapali stvarajući rupu u pjeni.

Kisik nastaje pri raspadu vodikovog peroksida djelovanjem kalijevog jodida. Reakciju možemo prikazati:



Pri reakciji nastaje i jod.

Dokazat ćemo ga tako da se laboratorijskom žlicom uzme malo reakcijske smjese i stavi na satno staklo. Ako se po smjesi prospe malo škroba, nastaje karakteristično plavo obojenje (škrob i jod zajedno daju plavo obojenje).

