



Kīmija | Eksperimenti

Degšana noslēgtā sistēmā

Eksperimenta mērķis: skolēni secina par vielas masas nezūdamību, norisinoties ķīmiskajai reakcijai noslēgtā sistēmā.

Nepieciešams:

1

Trauki un piederumi:

- tējas svece;
- laboratorijas statīvs ar skavu;
- aizsargbrilles;
- sērskociņi;
- karstumizturīga mēģene;
- mēģeņu turētājs;
- balons;
- digitālie svāri.

Darba gaita:

2

1. Nolauž 10 sērskociņu galviņas un ievieto mēģenē.
2. Noslēdz mēģeni ar balonu un nosver mēģenes un balona kopējo masu.
3. Iestiprina mēģeni laboratorijas statīvā.
4. Novieto zem mēģenes slēgtā gala aizdedzinātu tējas sveci.
5. Novēro mēģenē notiekošo ķīmisko reakciju.
6. Kad visas sērskociņu galviņas ir sadegušas, nodzēš tējas sveci.
7. Mēģeni izņem no statīva un nosver.
8. Salīdzina mēģenes masas pirms un pēc ķīmiskās reakcijas.

Metodiskās norādes:

3

Pēc eksperimenta veikšanas aicina skolēnus formulēt secinājumu: noslēgtā sistēmā savā starpā reaģējošo vielu masa ... (pabeidz skolēns).

Secinājumus salīdzina. Akcentē tos, kuros formulēts vielas masas nezūdamības likuma princips. Norāda šo likumu kā vienu no galvenajiem ķīmijā. Vielas masas nezūdamības likumu var apstiprināt vēl ar kādu demonstrējumu, piemēram, uz svariem salej kopā divus dzidrus šķīdumus, kuri veido nogulsnes.



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnāvu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv