

Naziv: Sumporni vulkan

Uputstva za rad

Zadatak: Redoks reakcije, koje se odigravaju mešanjem cinka i sumpora izazvane paljenjem smeš, postižu egzotermne eksplozivno-piroforne efekte.

Teorijski deo

Cink u prahu reaguje sa sumporom u prahu pri čemu dolazi do oslobođanja velike količine toplotne energije. Reakcija je egzotermna.



Pored belog cink-sulfida, stvara se i beli cink-oksid:



i sumpor(IV)-oksid:



Pribor: avan sa tučkom, porcelanska šolja za uparavanje, kašika, plamenik, digestor

Hemikalije: cink u prahu, sumpor u prahu

Postupak

- Izmerite 0,1g S i 0,2g Zn.
- Dobro homogenizujte smeš u avanu.
- Zatim stavite smeš u šolju za uparavanje i zagrejte plamenom gorionika u digestoru.
- Posmatrajte blesak, blesak je u boji. Nastaju proizvodi reakcije ZnS i ZnO.

Upravljanje hemijskim supstancama

Hemikalije	Oblik supstance	H-oznake	P-oznake
Zn	Čvrsta, prah	---	---
S	Čvrsta, prah	H315	P302 + P352, P332 + P313

Naziv projekta: Digitalizacija hemijskih eksperimenata u cilju unapređenja kvaliteta i podrške nastavi hemije u srednjim školama
Akronim: ChemIQSoc
Broj projekta: 2021-1-SK01-KA220-WET-000027995



Izvori rizika i procene ozbiljnosti rizika

Mogućnost opekovina kože i oštećenje očiju.

Metoda upravljanja otpadom

Sertifikovana kompanija za odlaganje hemijskog otpada.

Mere za ublažavanje rizika

Mantil, zaštitne naočare, rukavice, držati se na sigurnom rastojanju.

Radni list

Izračunavanja

- Izračunajte koliko grama cink-sulfata nastaje reakcijom 0,1 g sumpora sa stehiometrijskom količinom cinka.

Reakcija: $\text{Zn} + \text{S} \rightarrow \text{ZnS}$

$$M(S) = \dots \text{ g.mol}^{-1}, M(\text{ZnS}) = \dots \text{ g.mol}^{-1}$$

Posmatranje

- Opišiti tok eksperimenta sa sumpornim vulkanom.

Pitanja

- Napišite jednačine reakcije koje se dešavaju u eksperimentu sa sumpornim vulkanom.

Reakcija br. 1:

Reakcija br. 2:

Reakcija br. 3:

- Napišite jednačine polureakcija oksidacije i redukcije u reakciji cinka sa sumporom.

Oksidacija:

Redukcija:

- Razmislite da li cink reaguje sa sumporom kao oksidaciono ili redukciono sredstvo.

- Objasnite zašto je potrebno:

a) dobro rasporediti pojedine komponente

b) izvesti eksperiment u digestoru

Naziv projekta: **Digitalizacija hemijskih eksperimenata u cilju unapređenja kvaliteta i podrške nastave hemije u srednjim školama**
Akronim: **ChemIQSoc**
Broj projekta: **2021-1-SK01-KA220-WET-000027995**



5. Okarakterisati pirotehničku supstancu.

Zaključak

Uputstvo za sastavljanje zaključka:

1. Ukratko rezimirajte cilj demonstracionog ogleda. Šta smo pokušali da otkrijemo ili dokažemo eksperimentom?
2. Opišite šta ste primetili tokom eksperimenta. Koji su bili najvažniji rezultati i koje ste veze uočili?
3. Objasnite rezultate koristeći teoriju. Kako rezultati potvrđuju ili opovrgavaju pretpostavljene principe?
4. Razmislite o praktičnom značaju. Kako se znanje iz eksperimenta može koristiti u stvarnom životu ili u daljem proučavanju?

Izjava o odricanju od odgovornosti

Finansira Evropska unija. Izraženi stavovi su stavovi autora i ne izražavaju nužno stavove i mišljenja Evropske unije ili Slovačke akademske asocijacije za međunarodnu saradnju, Nacionalne agencije za obrazovanje i obuku Erasmus+ programa. Ni Evropska unija ni organizacija koja dodeljuje grantove ne preuzimaju nikakvu odgovornost za njih.