

POKUSI UZ ZNAMENITE HRVATSKE VELIKANE KEMIČARE



LAVOSLAV
RUŽIČKA

VLADIMIR
PRELOG

Zadatak:

Učenici izvedu pokuse vezane uz dobivanje kiselina, lužina i soli te tijekom izvođenja odgovaraju na postavljena pitanja. Odgovore na postavljena pitanja upisuju u za to predviđena polja. Rješenja pojedinih pojmova dati će imena naših znamenitih Hrvatskih velikana kemičara.

Pokus 1. Dobivanje fosforne kiseline

Pribor i kemikalije: satno staklo, šibice, stakleni ljevak, Erlenmeyerova tikvica, destilirana voda, plavi lakmus papir.

Opis pokusa: na satno staklo nožićem sastružite fosfor s glavica šibica, oprezno zapalite i poklopite staklenim lijevkom okrenutim naopačke. Nastali dim isprati destiliranom vodom u Erlenmeyerovu tikvicu, začepiti i dobro promućkati da se sav plin otopi. U otopinu ubaciti plavi lakmus papir.

Opažanja:

1. Simbol elementa koji gorenjem daje oksid čijim otapanjem u vodi nastaje fosfatna kiselina.
2. Koji je drugi naziv za fosfatnu kiselinu?
3. U koju vrstu elementarnih tvari ubrajamo fosfor?
4. Koje je agregatno stanje produkta gorenja fosfora?
5. Kako nazivamo spojeve nastale spajanjem nemetala s kisikom?
6. Zajedno s kalcijem fosfor je glavni "_____ materijal" koštane strukture.

P									
F	O	S	F	O	R	N	A		
N	E	M	E	T	A	L	I		
P	L	I	N	O	V	I	T	O	
O	K	S	I	D	I				
G	R	A	Đ	E	V	N	I		

Rješenje; P R E L O G

<http://learningapps.org/user/kemdv>

Zadatak:

Učenici izvedu pokuse vezane uz dobivanje kiselina, lužina i soli te tijekom izvođenja odgovaraju na postavljena pitanja. Odgovore na postavljena pitanja upisuju u za to predviđena polja. Rješenja pojedinih pojmova dati će imena naših znamenitih Hrvatskih velikana kemičara.

Pokus 1. Dobivanje magnezijeva hidroksida

Pribor i kemikalije: boca sa zatamnjanim staklom, satno staklo, destilirana voda, fenolftalein, magnezijeva vrpca, pinceta.

Opis pokusa: magnezijevu vrpcu oprezno zapaliti pridržavajući je pincetom. Odmah ju ubaciti u bocu zatamnjelog stakla (oprez!). Kada vrpca izgori nastali prah prenijeti na satno staklo. Dodati destilirane vode a potom u otopinu ubaciti plavi lakmus papir.

Opažanja:

1. Otapanjem magnezijeva oksida u vodi dobivamo magnezijev _____
2. Vodene otopine hidroksida nazivamo _____
3. Boja bezbojnog fenolftaleina mijenja se u lužnatoj otopini u _____
4. Gorenjem magnezija nastaje bijeli prah magnezijeva _____
5. Agregatno stanje produkta gorenja magnezijeve vrpce je _____
6. Magnezij je glavni sastojak biljnog pigmenta zelene boje koji sudjeluje u fotosintezi _____
7. Otapanjem magnezijeva oksida u vodi nastaje _____ hidroksid.

H	I	D	R	O	K	S	I	D	
L	U	Ž	I	N	E				
R	U	Ž	I	Č	A	S	T	U	
O	K	S	I	D	A				
Č	V	R	S	T	O				
K	L	O	R	O	F	I	L		
M	A	G	N	E	Z	I	J	E	V

Rješenje: R U Ž I Č K A

<http://learningapps.org/user/kemdv>

