

Izmantojot metālu elektroķīmisko spriegumu rindu, izvēlies atbilstošo metālu un ieraksti tekstā metāla nosaukumu Metālu aktivitātes rinda

METĀLU AKTIVITĀTES RINDA																			
K	Na	Li	Ba	Sr	Ca	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Mn	Sn	Pb	(H)	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
AKTĪVIE METĀLI					VIDĒJI AKTĪVIE METĀLI					NEAKTĪVIE METĀLI									

...aktīvi reaģē ar ūdeni, veidojot sārmu un ūdeņradi.

...nereaģē ne ar aukstu, ne ar karstu ūdeni un neiedarbojas ar skābēm.

...ir spēcīgāks reducētājs nekā cinks, bet vājāks reducētājs nekā magnijs.

...ar ūdeni reaģē tikai paaugstinātā temperatūrā, veidojot metāla oksīdu un ūdeņradi.

Izvēlieties ...
 Izvēlieties ...
 Fe
 Cu
 Al
 K
 Izvēlieties ...

1

..., reaģējot ar ūdens tvaikiem, veido metāla oksīdu un ūdeņradi!

Izvēlieties vienu:

- a. Ca
- b. Na
- c. Fe
- d. Ag

2

...reaģējot ar dzīvsudraba sāļu ūdensšķīdumiem, var aizvietot dzīvsudrabu tajos.

Izvēlieties vienu:

- a. Na
- b. Cu
- c. Ca
- d. Ag

3

Uzrakstīt kompleksu savienojuma $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$ iegūšanas vienādojumu!

Rakstīt bez atstarpēm un atkāpēm! Izmantot zīmi "→"!

Atbilde:

4

Skolēns saņēma trīs numurētas mēģenes ar sāļu šķīdumiem, kuru sastāvā ir kāds no katjoniem: K^+ , Cu^{2+} , Fe^{2+} , Ca^{2+} , Zn^{2+} . Lai noteiktu, kurš no katjoniem bija katrā no numurētajām mēģenēm, skolēns veica eksperimentus un iegūtos novērojumus apkopoja tabulā.

Reaģents	1. mēģene	2. mēģene	3. mēģene
NaOH	Rodas zilganās nogulsnes.	Rodas puscaurspīdīgas nogulsnes, kas izzūd pievienojot sārmu pārākumā.	Rodas zilganās nogulsnes.
Na_2S	Rodas melnās nogulsnes.	Rodas baltas nogulsnes.	Rodas melnās nogulsnes.

Uzraksti, kuri katjoni bija katrā no mēģenēm!

3. mēģene Izvēlieties ...
 1. mēģene Izvēlieties ...
 2. mēģene Izvēlieties ...
 Izvēlieties ...
 K(+)
 Ca(2+)
 Fe(2+)
 Zn(2+)
 Cu(2+)

5