

REAKCIJAS ELEKTROLĪTU ŠĶIDUMOS

2. variants

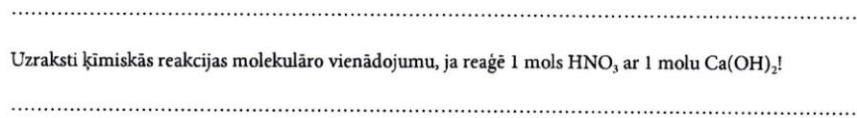
1. uzdevums (3 punkti)

Atzimē tabulā ar „+” trīs iespējamās jonu apmaiņas reakcijas starp dotajām vielām!

Vielas	NaOH	HCl
CuSO ₄		
HNO ₃		
HNO ₃		

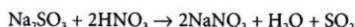
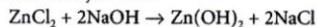
2. uzdevums (2 punkti)

a) Uzraksti ķīmiskās reakcijas molekulāro vienādojumu, ja reagē 2 moli HNO₃ ar 1 molu Ca(OH)₂!



3. uzdevums (4 punkti)

Uzraksti jonu vienādojumus un saisinātos jonu vienādojumus atbilstoši dotajiem ķīmisko reakciju molekulārajiem vienādojumiem!



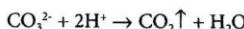
4. uzdevums (5 punkti)

Notiek ķīmiskā pārvērtība: CuSO₄ + 2NaOH → Cu(OH)₂↓ + Na₂SO₄. Aprēķini reakcijā iegūto nogulšņu masu, ja kopā salej šķidumu, kas satur 4,0 gramus nātrijs hidroksīda, un šķidumu, kas satur 10,5 gramus vara(II) sulfāta!

.....

5. uzdevums (2 punkti)

Katram saisinātajam jonu vienādojumam uzraksti vienu atbilstošu molekulāro vienādojumu!
 $\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{BaCO}_3 \downarrow$



6. uzdevums (5 punkti)

Pētāmā problēma: ar kuriem diviem no doto vielu (NaCl, KOH, H₂SO₄, CaCl₂, Pb(NO₃)₂) šķidumiem reagēs FeCl₃ šķidums?

Formulē hipotēzi problēmas risinājumam!

.....

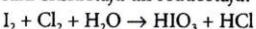
.....

.....

.....

7. uzdevums (4 punkti)

Sastādi elektronu bilances vienādojumu un izliec koeficientus oksidēšanās-reducēšanās reakcijas vienādojumā! Nosaki oksidētāju un reducētāju!



.....

.....