

8. klases uzdevumi

1. uzdevums

Ar dažādām vielām, vielu maisījumiem un materiāliem var notikt gan fizikālas, gan ķīmiskas pārvērtības.

1. *Apraksti trīs fizikālās pārvērtības, kuras Tu esi novērojis savā apkārtnē un kā Tu pārlicinājies, ka tā ir fizikāla pārvērtība!*
2. *Apraksti trīs ķīmiskās pārvērtības, kuras Tu esi novērojis savā apkārtnē un kādas bija šo ķīmisko pārvērtību pazīmes!*

2. uzdevums

Viens vielu maisījums satur sīki sasmalcinātas vielas: smiltis, cukuru un dzelzi.

1. *Apraksti kā Tu šīs vielas atdalīsi vienu no otras, lai katru no tām iegūtu tīrā un sausā veidā!*
Otrs vielu maisījums arī satur sīki sasmalcinātas vielas: smiltis, parafīnu, cukuru, jodu un dzelzi.
2. *Apraksti kā Tu šīs vielas atdalīsi vienu no otras, lai katru no tām iegūtu tīrā un sausā veidā!*

3. uzdevums

Kāda ķīmiskā elementa atoma kodola lādiņš ir +35.

1. *Uzraksti šī ķīmiskā elementa simbolu un tā nosaukumu!*
2. *Nosaki šim ķīmiskajam elementam elektronu skaitu atomā!*
3. *Nosaki šī ķīmiskā elementa augstāko oksidēšanās pakāpi savienojumos!*
4. *Nosaki šī ķīmiskā elementa zemāko oksidēšanās pakāpi savienojumos!*
5. *Uzraksti formulu šī ķīmiskā elementa savienojumam ar alumīniju!*
6. *Uzraksti formulu šī ķīmiskā elementa savienojumam ar skābekli!*
Ar Cl₂ iedarbojoties uz šī elementu savienojumu ar kāliju, rodas šis elements brīvā veidā.
7. *Uzraksti šīs ķīmiskās reakcijas vienādojumu!*
Kāds no šī ķīmiskā elementa oksīdiem satur 9,09 % skābekļa!
8. *Nosaki šī oksīda ķīmisko formulu!*

4. uzdevums

Pabeidz iesāktos ķīmisko reakciju vienādojumus, saliec koeficientus:

1. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$
2. $\dots + \dots \rightarrow \text{ZnS}$
3. $\dots + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2$
4. $\text{Al} + \dots \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
5. $\text{Re} + \dots \rightarrow \text{Re}_2\text{O}_7$
6. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
7. $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$

5. uzdevums

Laboratorijā ļoti bieži ir jāpagatavo dažādi šķīdumi.

1. *Aprēķini, cik g sāls un cik mL H₂O jāņem, lai pagatavotu 400 g 2 % sāls šķīdumu!*
2. *Aprēķini, cik g sāls jāizšķīdina 200 mL ūdens, lai iegūtu 3 % šīs sāls šķīdumu!*
3. *Aprēķini sāls masas daļu šķīdumā, kurš iegūts, salejot kopā 200 g 4 % sāls šķīdumu ar 300 g 6 % sāls šķīdumu!*

Uzdevumu risināšanai atvēlētais laiks ir 150 minūtes
LĶSA vēl Tev veiksmi uzdevumu risināšanā un saulainu pavasari!