|  |
| --- |
| Lënda: **KIMI viti I gjimnaz** |
| Tema : ***KOMPONIMET INORGANIKE*** | Koha për të realizuar: **18 orë** |
| Përgatitur nga: | nga SHM: |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Përmbajtja (dhe kushtet)** | **Standardet e vlerësimit** | **Data e realizimit** | **Skenari i mësimit** | **Mjetet** | **Ndjekja e progresit** |
| * **Acide**

(acid, reaksion neutralizimi) | * Demonstron eksperimente që vërtetojnë vetitë kimike të acideve dhe shpjegon rezultatet.
 | 3.3.2026 | ***Aktivitet hyrës – aktivizimi i njohurive paraprake***1. Nxënësit u përgjigjen me gojë pyetjeve hyrëse të mëposhtme: (1) "Cilat veti të përbashkëta fizike janë karakteristike për acidet?", (2) "Me cilat substanca mund të reagojnë acidet dhe cilat produkte përftohen ? " dhe (3) "Cili reaksion quhet reaksion neutralizimi?" (maksimumi 5 minuta)

***Aktivitetet kryesore – të mësuarit përmes eksperimentimit***1. Nnxënësit ndahen në grupe të vogla dhe secili grup merr mjetet dhe recetat e nevojshme për eksperimentet
2. Çdo grupi i është caktuar të kryejë eksperimentet e mëposhtme, d.m.th., reaksione kimike që përfshijnë acide, me qëllim që të vërtetojë vetitë kimike të acideve :
* Reaksioni midis metalit dhe acidit (zinku dhe acidi klorhidrik i holluar; bakri dhe acidi nitrik i përqendruar);
* Reaksioni midis një oksidi metali dhe një acidi (oksid bakri( II) dhe acid sulfurik i holluar);
* Reaksioni midis një baze dhe një acidi (tretësirë ujore e hidroksidit të natriumit dhe acidit klorhidrik - në një raport stekiometrik).
1. Nxënësit, nën mbikëqyrjen e arsimtarit dhe me të gjitha masat e sigurisë të marra, kryejnë eksperimentet dhe vëzhgojnë ndryshimet që ndodhin, i përshkruajnë ato dhe i diskutojnë brenda grupit. Ata i shënojnë ndryshimet që vërejnë në fletoret e tyre. Çdo nxënës shkruan ekuacionet kimike të reaksioneve kimike në një fletë pune dhe përcakton produktet.
2. Vëzhgimet nga eksperimentet e kryera paraqiten në grupe (një për secilin grup) ku ata shkruajnë ekuacionet kimike në tabelë, duke shpjeguar se cilat produkte përftohen në secilin prej reaksioneve.

***Aktiviteti përfundimtar - përmbledhja dhe nxjerrja e një përfundimi***1. Një diskutim përfundimtar zhvillohet mbi pyetjet: (1) "Çfarë produktesh mund të fitohen në reagimin e një metali dhe një acidi? Nga çfarë varet kjo?" dhe (2) "Çfarë fitohet me reagimin e një oksidi metali dhe një acidi dhe çfarë fitohet me reagimin e një baze dhe një acidi (reaksion neutralizimi)." (maksimumi 5 minuta)

***Reflektim***Diskutohet rreth pyetjeve: (1) "Çfarë bëmë sot?", (2) "Si u ndjetë?", (3) "Çfarë mësuat?", (4) "Si mund ta përdorim atë që mësuam në jetën e përditshme?" dhe (5) " Ku hasim në jetën e përditëshme me acide dhe neutralizim? (maks. 5 minuta) | * rafte për epruveta –X ekzemplarë
* lugë çaji – X ekzemplarë
* pipeta/pikatore – X ekzemplarë
* mikro-djegës/ llamba alkoolike – X ekzemplarë
* kunja druri – X ekzemplarë
* zink
* bakër
* oksid bakri ( II)
* acid klorhidrik
* acid nitrik i koncentruar
* acid sulfurik
* tretësirë ujore e hidroksidit të natriumit
* tregues universal
* syze sigurie
* doreza
* digjestor
* recepturë
* fletë pune
 | * përgjigje me gojë për pyetjet në një diskutim
* kontribut në aktivitetet në grup gjatë praktikës performancë në eksperimentet
* rubrika e performancës ( e saktë) performancë të eksperimenteve, vëzhgimit dhe përshkrimit të ndryshimeve dhe në mënyrë korrekte shkrimi i ekuacioneve kimike)
* kontribut në nxjerrjen e përfundimeve
 |