|  |  |
| --- | --- |
| 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 |