Ф-УЧ-22.2

Қарағанды «Bolashaq» жоғарғы колледжі

Қысқа мерзімді жоспар

**2 (IIА) топ элементтері Кальций және оның қосылыстары**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Бөлім:** | **4 бөлім.Химия және қоршаған орта. Жер химиясы** | |
| **Педагогтің аты-жөні** | Жаркимбекова Алтынай Темиржановна | |
| **Күні:** | 19.11.2020 | |
| **Сынып:** | Қатысушылар саны: | Қатыспағандар саны: |
| **Сабақтың тақырыбы** | **2 (IIА) топ элементтері Кальций және оның қосылыстары** | |
| **Оқу бағдарламасына сәйкес оқыту мақсаттары** | 1) 2 (ІІ А) топ элементтерінің физикалық қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын түсіндіру;  2) Судың кермектігін жою тәсілдері үшін реакция теңдеулерін жазу;  3) Сілтілік жер металдарының маңызды қосылыстарын қолдануды ашу;  4) Кальций мен магний қосылыстарының биологиялық рөлін түсіндіру;  5) Кальций, магний және олардың маңызды қосылыстарының негізгі қасиеттерін сипаттайтын реакциялар теңдеулерін құрау. | |
| **Сабақтың мақсаты** | 1. Периодтық жүйенің 2 (ІІА) тобының элементтеріне сипаттама беру. | |
| **Сабақтың мазмұны** | 2 (IIА) топ элементтері. 2 (II) топ элементтерінің физикалық қасиеті. 2 (II) топ элементтерінің химиялық қасиеті. Табиғи карбонаттар. | |

**Сабақтың барысы**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Сабақтың кезеңі/уақыт (45мин. есеппен)** | **Педагогтің әрекеті** | **Білім алушының әрекеті** | **Бағалау** | **Ресурстар** |
| **Ұйымдастыру кезеңі**  **2м** | Студенттерді химиялық формулалар бойынша үш топқа бөлдім. | СаО, Са(ОН)2, СаСО3 болып 3 топқа бөлінеді. |  |  |
| **Үй тапсырмасын сұрау**  **10м** | 1. **Ой түрткі**   Өтілген тақырыптарды қайталауда студенттер Химиялық диктантпен жұмыс жасайды.жинақтау. | Топпен Химиялық диктант сұрақтарына жауап береді |  |  |
| **Жаңа сабақ**  **20м** | **«Мен кіммін?»**  Студенттерге элементті жасыру арқылы жаңа сабақтың тақырыбын ашады.  «Кальций және оның қосылыстарына» сипаттама беріледі.  «**Ассоциация» әдісі**  бойынша студенттер тапсырмалар беріледі.  **Са(ОН) тобына:** Кальцийдің физикалық қасиеттері. Кальций қосылыстарына ассоциация құру.  **СаО тобына**: Кальций және оның қосылыстарының химиялық қасиеттеріне ассоциация құру.  **СаСО3 тобына**: Кальций тіршілік элементі. Топта жұмыс істеуге сондай ақ сөйлеуге және тындауға мүмкіндік береді. Барлық топқа жалпы 3 тапсырма беремін. Студенттерге топтық тапсырма бере отырып ынтымақтастыққа дағдыландырамын. | Элементтің физикалық қасиетін, қосылыстарын тану арқылы жасырылған элемент кальций екенін анықтайды.  Тапсырмаларды топ болып орындайды. Әр топтағы студенттер өздеріне берілген тапсырмаларды жеке, жұптасып, мәтінді  оқып, талқылайды. Постерге ассоциация құрайды. | 1) 2 (ІІ А) топ элементтерінің физикалық қасиеттерінің өзгеру заңдылықтарын түсіндіреді;  2) Судың кермектігін жою тәсілдері үшін реакция теңдеулерін жазады;  3) Сілтілік жер металдарының маңызды қосылыстарын қолдануды ашады; | <https://www.youtube.com/watch?v=_5fYPGWjQpo&feature=emb_err_woyt>  Д.И.Менделеевтың периодтық кестесі |
| **Сабақты бекіту**  **7м** | **«Ойлан, жұптас, бөліс»**  әдісін қолданамын.  **І.Білу.*Тапсырма*** Оқулықтағы 134 -беттегі §35 , 136 -беттегі §36 тақырыппен таныса отырып,  1. Сызбаға сәйкес реакция теңдеулерін құр.  + су  СаО + қышқыл  + қышқылдық оксид  **ІІ.Түсіну.**  «Кальцийдің маңызды қосылыстары» коллекциясымен таныстыру  ***Тапсырма****.* Кальцийдің маңызды қосылыстары туралы мәліметтерді кестеге жаз.   |  |  |  | | --- | --- | --- | | Заттың аталуы | Химиялық формуласы | Қолдану саласы | |  |  |  |   **. «Білімімізді жинактайық »**  **Ү.Жинақтау.** Кальций және оның қосылыстары жайлы білімдерінді жинақтай отырып ,төмендегі өзгерістерді жүзеге асырыңдар.  ***Ca → CaO → Ca(OH)2 → CaCO3  → Ca(HCO 3)2 → CO2* ф** | Тірек сызбамен жұмыс. Деңгейлік тапсырма.  Сұрақтарға жауап береді. | 4) Кальций мен магний қосылыстарының биологиялық рөлін түсіндіреді;  5) Кальций, магний және олардың маңызды қосылыстарының негізгі қасиеттерін сипаттайтын реакциялар теңдеулерін құрайды. | Periodicheskaya-tablitsa-Mendeleeva |
| **Кері байланыс (бағалау)**  **3м** | «Смайликтер»  «Критерий бойынша бағалау». | Студенттер критерийлер бойынша балдық жүйе арқылы өзін-өзі бағалайды. |  |  |
| **Үйге тапсырма**  **1м** | 1.Есеп №9  2.Тақырыптың соңындағы 5 сұраққа жауап жазу  3.Тақырып бойынша реферат жазу. 2 слайдтан тұратын презентация дайындау. |  |  |  |