### Қысқа мерзімді жоспар

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

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ұзақ мерзімді жоспар бөлімі: | | | Мектеп:55 ЖОББМ | | |
| Күні: | | | Мұғалімнің аты-жөні: Касымбаева Айкерим Сейтжановна | | |
|  | | | Қатысқандар саны: | Қатыспағандар саны: | |
| Сабақ тақырыбы: | | | Алкендердің құрамы, құрылысы және реакцияға қабілеттілігі.  **Лабораториялық жұмыс №5 «Қанықпаған байланыстарға сапалық реакция»** | | |
| **Осы сабақта қол жеткізілетін оқу мақсаттары (оқу бағдарламасына сілтеме)** | | | 10.4.2.13 «қанықпағандық» терминін және оның қосылыстың қасиеттеріне әсерін түсіндіру;  10.4.2.14 алкендер байланысының қанықпағандығын тәжірибелік жүзінде дәлелдеу | | |
|  |
| **Сабақтың жоспарланған кезеңдері** | | **Сабақтағы жоспарланған іс-әрекет** | | | **Ресурстар** |
| Жаңа сабақ | | Жаңа сабақты түсіну үшін мына ресурсты пайдаланып видеоны көріңіз  1.Қанықпаған көмірсутектер және қос байданыстың түзілуі жайлы видеоларды көріңіздер.  <https://bilimland.kz/kk/subject/ximiya/11-synyp/alkender-men-alkadiender-qurylysy-men-nomenklaturasy?mid=e4c8ae80-9ee4-11e9-a361-1f1ed251dcfe>  Құрамындағы көміртек атомдарының саны бірдей сәйкес алкандармен салыстырғанда сутек атомдарының саны аз болатын көмірсутектер **қанықпаған көмірсутектер** деп аталады.  Молекула құрамында бір қос байланыстың болуымен сипатталатын қанықпаған көмірсутектер ***алкендер*** деп аталады.  Оларда молекуланың кез келген жерінде орналасатын бір *С = С* қос байланыс болады, сондықтан алкендерді қанықпаған көмірсутектерге жатқызады.  ***Алкендердің молекулалық формуласы:*** *CnH2n*  Еселік байланыстың болуына қарай қанықпаған көмірсутектер сутекпен шегіне дейін қаныға алмаған , сондықтан оларға **«қанықпаған»** деген ат беріледі.  Қаныққан көмірсутектерге қарағанда, қанықпаған көмірсутектер химиялық реакцияларда жоғары белсенділік көрсетеді, әсіресе қосылу реакцияларына бейім. Бұл қос немесе үш байланыстыкөмірсутектердің қанқпағандығын дәлелдейді, яғни олар галогендерді жеңіл қосып алады (94-сурет).  H H  Н Н  С = С + Br2  H - C – C – H  Н Н  Br Br  Тапсырмалар: Барлық тапсырмаларды жұмыс дәптерлеріңізге орындаңыздар.  1-тапсырма  Қандай көмірсутектер қанықпаған деп аталады? Алкендердің гомологтық қатарының жалпы формуласын жазыңыздар.  2-тапсырам  Қанықпаған ұғымын және оның қосылыстың қасиетіне әсерін түсіндіріңіздер.  3-тапсырма  Молекулалық формулары келтірілген қосылыстардың ішінен : С2Н6, С2Н4, С4Н6, С6Н12, С4Н10, С8Н16, С9Н20,С3Н8, С4Н8, С6Н10,С7Н14 қайсылары алкендерге сай келетінін тауып, формулаларын теріп жазыңдар.  4-тапсырма.  Салыстырмалы молекулалық массалары:  а) 28-ге тең, ә) 98-ге тең  болатын алкендердің молекулалық формулаларын анықтаңдар. | | | Bilim land  Химия 10сынып оқулық 80-8 беттер §70. М.Қ.Оспанова, Қ.С.Аухадиева,  Т.Г.Белоусова |
| Сабақтың соңы | | **Рефлекция «3:2:1» стратегиясы**  Сабақта сен үшін маңызды болған үш жағдай.........  Сабақта қызықты болған екі жағдай....  Сабаққа 1 ұсыныс.....  Үй тапсырмасы: Оқушылар **№8зертханалықлық жұмыс «Байланыстың қанықпағандығына сапалық реакция»** тақырыбы бойынша жасалған 4тәжіпмбелердің реакция теңдеңлерін жызыңыздар | | |  |