### 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 BrТапсырмалар: Барлық тапсырмаларды жұмыс дәптерлеріңізге орындаңыздар.1-тапсырмаҚандай көмірсутектер қанықпаған деп аталады? Алкендердің гомологтық қатарының жалпы формуласын жазыңыздар.2-тапсырамҚанықпаған ұғымын және оның қосылыстың қасиетіне әсерін түсіндіріңіздер.3-тапсырмаМолекулалық 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 теңболатын 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 |  |