

БӨЛІМ: ХИМИЯ

**Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар.
Химиялық реакциялардың жылу эффектісі. №4
Зертханалық тәжірибе. «Энергияның өзгеруімен
жүретін химиялық реакциялар»**ЖАРИЯЛАНДЫ
20.10.2019СІЛТЕМЕ
<https://bilimger.kz/61763/>

АННОТАЦИЯ / АҢДАТПА

САБАҚ ЖОСПАРЫ

ҰЗАҚ МЕРЗІМДІ ЖОСПАРДЫҢ ТАРАУЫ ШАРТЕР	8.2А Химиялық реакциялардағы энергиялармен танысу	Мектеп SCHOOL	«Ахмер орта мектебі» КММ
МҰҒАЛІМНІҢ АТЫ- ЖӨНІ NAME SURNAME	Кайрканова А.Б.	Қатысқандар ATTENDED	
ПӘНІ SUBJECT	Химия Chemistry	Қатыспағандар ABSENT	
СЫНЫП GRADE	8	Күні DATE	
САБАҚТЫҢ ТАҚЫРЫБЫ TOPIC	Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялар. Химиялық реакциялардың жылу эффектісі. №4 Зертханалық тәжірибе. «Энергияның өзгеруімен жүретін химиялық реакциялар»		

ОСЫ САБАҚТА ҚОЛ ЖЕТКІЗІЛЕТІН ОҚУ МАҚСАТТАРЫ OBJECTIVES	<p>8.3.1.3 - экзотермиялық реакциялар жылу бөле жүретінін білу, ал эндотермиялық реакциялар жылу сіңіре жүретінін білу.</p> <p>8.3.1.4.- әртүрлі жанғыш заттардың қоршаған ортаға әсер ету салдарын түсіну</p> <p>Knowing that exothermic reactions are accompanied by heat, and that endothermic reactions are thermal.</p> <p>Understand the effects of various combustible substances on the environment</p>
САБАҚТЫҢ МАҚСАТЫ AIM	<p>Оқушыларды термохимиялық реакцияның түрлерімен таныстыру. Экзотермиялық және эндотермиялық реакцияларды анықтап жылу бөлінетінін немесе сіңіретінін түсіндіру.</p> <p>Acquaintance with students of types of thermochemical reactions. Explaining the exothermic and endothermic reactions and explaining the heat dissipation or absorption.</p>
БАҒАЛАУ КРИТЕРИЙІ ASSESSMENT	<p>химиялық реакциялардың жылуы жұмсалғанда немесе сіңгенде түсіндіреді;</p> <ul style="list-style-type: none"> — экзотермиялық және эндотермиялық реакцияларды анықтайды; — эндотермиялық және экзотермиялық реакциялардың бірнеше мысалын келтіреді. <p>explains that when chemical reactions heat is spent or absorbed;</p> <ul style="list-style-type: none"> — determines the exothermic and endothermic reactions; — gives several examples of endothermic and exothermic reactions.
ОЙЛАУ ДАҒДЫЛАРЫ CRITICAL THINKING SKILLS	<p>Білу, түсіну, қолдану</p>
ТІЛДІК МАҚСАТТАР LANGUAGE AIMS	<p>Оқушылар: жаңа сөздерді өз түсінгендіктерін көрсету үшін қатесіз пайдалана алады. Пән бойынша арнайы лексика және терминология:</p> <p>exothermic reactions- экзотермиялық реакциялар endothermic reactions- эндотермиялық реакциялар molar mass - молярлық масса Avogadro number — Авогадро саны</p>
ҚҰНДЫЛЫҚТАРҒА БАУЛУ VALUES	<p>Сабақта жұптық жұмыс істеу және нәтижелерді басқа оқушылармен ақылдасуды жүргізу арқылы талқылау өзге пікірді құрметтеу мен коммуникативті дағдыларды дамытуға мүмкіндік береді. Оқушылар бақылауының негізінде жатқан қағидаттарды түсіндіруде сыни тұрғыдан ойлау қасиетінің көптеген мүмкіндіктері бар.</p>
ПӘНАРАЛЫҚ БАЙЛАНЫС SUBJECT INTERCONNECTION	<p>Физика, ағылшын,</p>
АЛДЫҢҒЫ БІЛІМ PREVIOUS KNOWLEDGE	<p>Отынның жануы мен энергияның бөлінуі</p>

САБАҚ БАРЫСЫ

САБАҚТЫҢ ЖОСПАРЛАНҒАН КЕЗЕҢДЕРІ	САБАҚТАҒЫ ЖОСПАРЛАНҒАН ЖАТТЫҒУ ТҮРЛЕРІ	РЕСУРСТАР
САБАҚТЫҢ БАСЫ	<p>Ұйымдастыру кезеңі</p> <p>Сәлемдесу. Good afternoon! How are you ? Welcome my lesson! I'm very glad to see you! Please, sit down. Today we have guests so you have to show yourself the best. OK</p> <p>Ой қозғау Thoughts excited We will start the lesson with the game. A game called Fly swatter Can we start the game?</p> <p>Combustion, Products, exothermic, endothermic, coke, efficient, kerosene, gasoline, solid fuel, Petroleum, Ash Wood, Coal</p> <p>Оқушыларға өткен сабақта өткен терминдерді еске түсіреді. Тақтада айтылмай қалған екі сөз арқылы оқушыларға бүгінгі сабақта термохимиялық реакция мен оның түрлерімен танысатындары түсіндіріледі.</p> <p>Сабақтың тақырыбы мен мақсатымен таныстыру.</p> <p>Today's lesson is going to focus on «Exothermic and endothermic reactions». I want you to open notebooks and write down the topic today.</p> <p>Экзотермиялық және эндотермиялық терминдерінің мағанасына түсініктеме береміз.</p> <p>Экзо- Сыртқа- outward, Эндо- ішке- inside</p> <p>Топқа бөлу. Парта бойынша. Оқушылар 4 топқа бөлінеді. You are divided into 4 groups</p> <p>Экзотермиялық және эндотермиялық реакциялардың мысалы ретінде қазір өздерің бірнеше тәжірибе жасап көресіңдер.</p> <p>Зертханалық тәжірибелер жасамас бұрын қауіпсіздік ережелерін еске түсіріп өтеміз.</p> <p>Әрбір топта зертханалық тәжірибенің ережесі жатыр. 30 секунд уақытта оқып танысып шығасыңдар.</p>	<p>1 min</p> <p>5min</p> <p>3min</p> <p>Оқулықпен жұмыс</p>

**САБАҚТЫҢ
ОРТАСЫ****Тәжірибе №4:**

1-ші топ сілті мен қышқыл арасындағы реакцияның жүру барысындағы энергия өзгерісін бақылайды.

2-ші топ аммоний роданидінің суда еру процесіндегі энергия өзгерісін бақылайды

3-ші топ сутегі асқын тотығы мен марганцовканың арасындағы реакция теңдеуін көрсетіп бақылау жүргізеді. **15min**

4-ші топ интерактивті тақтадан көрсетілетін реакциялардағы энергия өзгерісіне талдау жасайды.

Тақтада жазылып тұрған реакция теңдеулері мен реакция түрлерін әр топтан бір бала шығып сәйкестендіреді.

Бұл тапсырманың жауабы тақтада көрсетіліп оқушылар өз жауаптарын тексереді.

Дұрыс жауап берген топқа +Q, егер жауабы қате болса -Q белгісін беріп бағалаймын.

Интерактивті тақтада көрсетілген екі реакцияны оқушылардан шығып ағылшынша түсіндіреді.

Бұдан кейін оқушыларға Термохимиялық реакциялар

термині және +Q, -Q белгілеулері енгізеді. Осы терминдердің маңыздылығы түсіндіріледі. **5min**

Жеке жұмыс:

1 Тапсырма. Видео көрсетіледі.

Оқушыларға видеоның тексі беріліп сол тексттегі тастап кеткен сөздерді толтыруға тапсырма беріледі.

Бағалау: Әрбір қойылған сөзге 1 бал қою арқылы көршісі екеуі бір-бірін бағалайды. **4min**

Сабақты бекіту**Топтық жұмыс:**

Жаңа сабақ бойынша өткен терминдерге топ бойынша түсінік беру.

exothermic, endothermic, released, absorbed, outward, inside, thermochemical reaction, thermal effects. **5min**

Сабақтың соңы

Тақтада берілген реакцияларды топта талдап ағылшынша түсіндіреді.

because heat is released, because heat is absorbed

Кері байланыс

Үй тапсырмасы: п.22 83 бет 6 тапсырма

«Бәрін түсіндім, Әліде көп білгім келеді, Көмекті қажет етемін» алдарындағы таратылған суретке өздерін белгілеп өткізеді.