

8-класс

Химия мугалими: Шамшидинова Гульшанай

19.04.2023

Сабакка чейин

Сабактын темасы: Туздар. Туздардын классификациясы.

Сабактын методу: көрсөтмөлүү

Сабактын тиби: Аралаш

Сабактын формасы: айтып берүү

Сабактын максаты

Көрсөткүчтөрү

А)Конкреттүү максаты (билим берүүчүлүк): Туздар жана алардын химиялык, физикалык касиеттерин, классификациясын, алынышын жана колдонулушун окуп үйрөнүшөт.

Туздар;

химиялык касиеттери;

классификациясы;

Химиялык теңдеменин жардамы менен туздардын алынышын жана химиялык касиеттерин жазып бере алышса.

Б)Конструктивдүү (өнүктүрүүчүлүк, тарбиялоочулук):

Туздар жана алардын алынышы, колдонулушу, таралышы, классификациясы, химиялык теңдеме боюнча түшүнүгү өнүгөт. Жоопкерчиликти болууга тарбияланышат

Туздар;

Туздардын физикалык касиеттери;

колдонулушу;

жаратылышта таралышын;

классификациясы

жөнөкөй жана татаал заттар;

химиялык теңдеме боюнча алган билимдерин туура пайдаланып туздардын алынышын, химиялык касиеттерин реакцияларын жазып бере алышса.

Күтүлүүчү натыйжа:

Туздар;

Химиялык касиеттерин;

Классификациясын;

Химиялык теңдеменин жардамы менен туздардын алынышын жана химиялык касиеттерин жазып бере алышса.

Сабактын мотивациясы (бул сабак эмнени берет): Туздар жана алардын классификациясы, колдонулушу, физика-химиялык касиеттери боюнча алган билимдерин бекемдешет.

Сабактын өбөлгөсү (Окуучунун априордук билими (мурунку билими)):

Атом, металл жана металл эмес, кислоталык калдыктар, жөнөкөй жана татаал заттар, химиялык теңдеме, химиялык реакциянын типтери боюнча билими бар.

Сабактын жабдылышы: Слайддар, сүрөттөр, моделдер, анимация колдонулат, кол телефон, WhatsApp социалдык тармагы.

Убакыт: 20 минута

Убакытты бөлүштүрүү: Чакыруу этабы: 2-3 мин

Түшүнүү этабы (сабактын негизги бөлүгү): 5-10 мин

Ойлонуу этабы (сабакты бышыктоо):5-8-мин

Сабак

Сабактын жүрүшү:

Чакыруу этабы:

Сабактын чөйрөсү: Саламдашуу, окуучулардын катышуусун тактоо.

Жагымдуу маанай түзүү: Саякатка чыгуу оюну

Өтүлгөн теманы кыскача кайталоо:

Оксиддер жана алардын классификациясы, кислоталар жана алардын классификациясы, колдонулушу жөнүндө кайталагыла, бирден оксиддин жана кислотанын формуласын жазып, атын атагыла. (№3 жана №4 слайддар)

Түшүнүү этабы(сабактын негизги болүгү):

Жаратылышта таралышы

Туздар деп эмнени айтабыз?

Бир же бир нече металл атомунан жана кислота калдыктарынан турган татаал заттарды туздар деп атайбыз.(№5 слайд)

MenKkm Me – металл, Kk- кислота калдыктары

N,m- атомдор жана кислота калдыгынын саны.

H₂S - сульфиддер MgS -магний сульфиди

HNO_3 - нитраттар $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ - темирдин нитраты

H_2SO_4 - сульфаттар K_2SO_4 калий сульфаты

H_2CO_3 - карбонаттар CaCO_3 - кальций карбонаты

H_3PO_4 - ортофосфаттар K_3PO_4 - калийдин ортофосфаты

HCl - хлориддер NaCl - натрий хлориди

Туздардын классификациясы. (№5 слайд)

Туздардын физикалык касиеттери:

Туздар - түрдүү түстөгү каттуу заттар.

Сууда ар түрдүү ээришет.

Кээ бир туздар сууда жакшы эришет, мисалы, нитраттар.

Башкалар мисалы: CaCO_3 , BaSO_4 – дээрлик эрибейт.

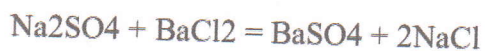
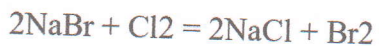
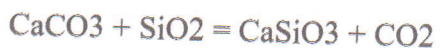
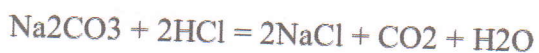
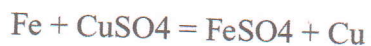
Нитраттар – баары эришет

Сульфаттар – CaSO_4 , SrSO_4 , BaSO_4 , PbSO_4 , Ag_2SO_4 дан башкалары

Хлориддер – AgCl , PbCl_2 ден башкалары

Сульфиддер, карбонаттар, силикаттар, фосфаттардын – бардык туздары эрийт, K , Na жана NH_4 группасынын туздарынан башкалары (№6 слайд)

Туздардын химиялык касиеттери:

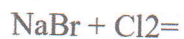


Ойлонуу этабы(сабакты бышыктоо)(№8 слайд):

Мугалимдин иш аракети:

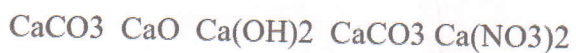
Суроо-жооп, мисалдарды иштөө аркылуу өтүлөт.

Төмөнкү реакцияларды аягына чыгарып, теңдегиле:



Үйгө тапшырма (№10 слайд): Туздардын классификациясы жана алардын эрежелерин жаттоо;

Айланууну аткаргыла:



Баалоо: Окуучулардын активдүүлүгүнө жараша