**Навъњои реаксияњои химиявї**

**Маќсади дарс:**  Васеъ, амиќ ва мустањкам намудани донишњои гирифта оиди

реаксияњои химиявї- чун равандњои табдилёбии моддањо ба мод-

дањои дигар.

**Вазифањо:**

1. Таълимї - тавонистани тартибдињии муодилањои химиявї, баробаркунии

онњо, фарќ нарда тавонистани навъњои реаксия, ташаккули мала-

кањои кори мустаќилона, хулосабарорї;

1. Такмилдињанда - инкишофи нутќ, малакањои дарккунї ва тањлилї, истифо-

да бурда тавонистани донишњои гирифта дар амалия ва

азхудкунии маълумотњои нав;

1. Тарбиявї - тарбияи мустаќилият, њамкорї, хусусиятњои маънавии коллекти-

визм ва ёрї ба њамдигар;

**Шакли дарс:** азхудкунии мавзўи нав.

**Таљњизот:**  [презентатсия](http://festival.1september.ru/articles/509505/pril1.ppt).

**Методњо:** Дањонї (наќл, сўњбат, фањмондадињї); Намоишї (проектор); Амалї

(њалли муодилањо ).

**Шакли кор:** гурўњї, фронталї.

**Наќшаи дарс:**

1. Лањзаи ташкилї. (1 даќ)
2. Актуализатсияи донишњо: (5 мин)

* чистон;
* реаксияи химиявї;
* аломатњои реаксияи химиявї;
* шартњои гузариши реаксия.

1. Пурсиши вазифаи хонагї.
2. Баёни мавзўи нав:
3. Лањзаи фароѓатї.
4. Мустањкамкунї.
5. Љамъбасти дарс.

8. Супориши вазифаи хонагї.

**Рафти дарс**

**Лањзаи ташкилї**. (1 даќ)  *(Слайди 1)*

Хамаи он чизхое,ки моро ихота кардаанд, аз моддахо иборатанд. Дар назари аввал чунин менамояд, ки онхо хаёти мустакилона доранд, ки ба мо махфию ноомухтанианд. Бо якдигар таъсир намуда, таркиб ва хосиятхояшонро иваз мекунанд. Бе реаксихои химияви хаёт ва гуногунии моддахо номумкинанд. Вазифаи инсон омузиши гирду атроф буда, истифодаи донишхои андухтааш барои манфиати чамъият мебошад. Имруз ин омузишро бо олами ачоибу сехрнок идома медихем.

**Актуализатсияи донишњо:** (5 даќ) *(Слайди 2-6)*

***Чистонро ёбед ва муайян кунед, ки имрўз дар дарс оиди чї сухан меравад:***

Вай омаду вай рафт,

Атроф дигар шуд.

Боз омаду боз рафт,

Хайратзада олам шуд! Вай – реаксияи химиявї!

***Реаксияи химияви чист?***

Реаксияхои химияви ё ходисахои химияви – равандхоеанд, ки дар натичаи онхо аз як модда моддаи дигар хосил мешавад.

***Аломатњои реаксияњои химиявї:*** Хоричшавии газ;

Хосилшавии тахшин;

Хоричшавии ( ё чазби) гарми ва равшани;

Пайдоиши буй;

Тагйирёбии ранг;

***Шартњои саршавии реаксияњо:*** Омехтакунї;

Гармкунї;

Майдакунї;

Њалкунї;

**Пурсиши вазифаи хонагї.** (5 даќ) *(Слайди 7)*

**Баёни мавзўи нав:** (17 даќ) *(Слайди 8-15)*

Реаксияи пайвастшавї - реаксияест,ки аз якчанд модда як моддаи мураккабтар

њосил мешавад. 2H2 + O2 → 2H2O

4P + 5O2 → 2P2O5

Таљзия - реаксияест, ки аз як модда якчанд модда њосил мешавад.

Cu(OH)2 → CuO + H2O

2HgO → 2Hg + O2

Љойгирї- реаксияест, ки байни моддаи содда ва мураккаб гузашта, моддаи содда љои яке аз атомхои моддаи мураккабро мегирад.

CuCl2 + Fe → Cu + FeCl2

Cr2O3 + 2Al → 2Cr + Al2O3

Муовиза – реаксияест,ки байни ду моддаи мураккаб гузашта, онњо ќисмњои

таркибиашонро иваз мекунанд.

CuO + 2HCl → CuCl2 + H2О

BaCl2 + K2SO4 → BaSO4 + 2KCl

**Лањзаи фароѓатї.** (4 даќ) *(Слайди 16)*

(намоиши видеонавор – таљрибањо оиди реаксияњои химиявї)

**Мустањкамкунї.** (8 даќ) *(Слайди 17-18)*

* AgNO3 + NaCl = AgCl + NaNO3
* Ca + 2HCl = CaCl2 + H2
* 3MgO + P2O5 = Mg3(PO4)2
* H2CO3 + 2NaOH=Na2CO3 + 2H2 O
* 2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2
* Li2CO3 =  Li2O + CO2
* Н2О + C = CO + Н2
* 2NO + O2 = 2NO2

**Љамъбасти дарс.** (3 даќ) *(Слайди 19)*

**Супориши вазифаи хонагї. Гузориши бањоњо.** (2 даќ) *(Слайди 20-21)*