

Сабақтың тақырыбы:

“Табиғаттағы су.

Судың құрамы,

қасиеттері және

қолданылуы.



Ікезең Қызығушылықты ояту

Жұмбақ

Бірі жанып, бірі қолдап жануды,
Екі элемент бізге бұрын танылды.
Өрт болып еді, сөндіруге көп адам,
Қосылысын алып, соған ағылды.

- 2. Ең арзан минерал.
- 3. Табиғатта үш күйде болатын зат.

Мағынаны тану

I- топ «Табиғаттағы су»

II- топ «Судың құрамы»

III-топ «Судың физикалық қасиеттері»

IV-топ «Судың химиялық қасиеттері»

(Оқушыларды тақырыппен таныстыру.)

(Әр топқа тұжырымдамалық карта
жасау.)



I топ

H₂ O + реагент = өнім

реагент

өнім

K

?

?

Mg

SO₂

?

II топ

H₂ O + реагент = өнім

<i>реагент</i>	<i>өнім</i>
Zn	?
?	H ₂ SO ₄
Na ₂ O	?

III топ

H₂O + реагент = өнім

<i>реагент</i>	<i>өнім</i>
? CaO ?	H₃PO₄ ? LiOH

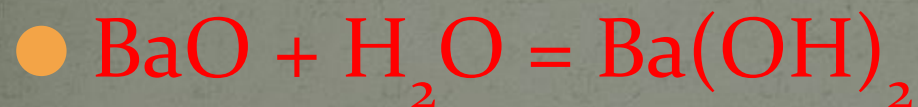
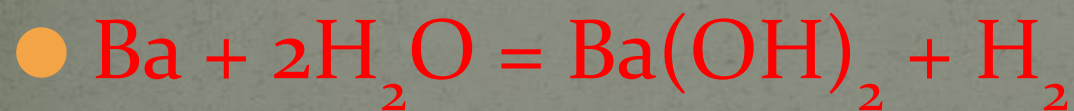
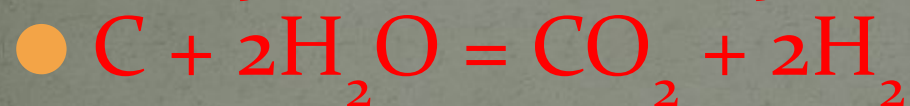
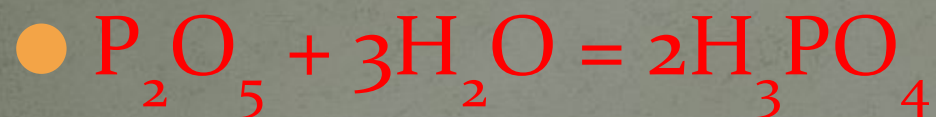
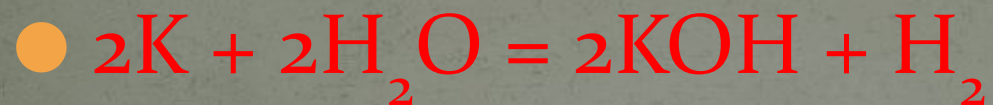
IV топ

H₂ O + реагент = өнім

<i>реагент</i>	<i>өнім</i>
Na	?
?	Ca(OH) ₂
C	?

Жалпы топқа тапсырма

1. Су берілген заттардың: K, P₂O₅, C, Ba, HCl, BaO қайсысымен әрекеттеседі? Жүретін химиялық реакция теңдеулерін жазыңдар.
2. $\text{H}_2\text{O} + \text{қышқыл оксиді} = \text{қышқыл}$
 $\text{H}_2\text{O} + \text{негізгі оксиді} = \text{сілті}$
 $\text{H}_2\text{O} + \text{белсенді металл} = \text{сілті} + \text{H}_2$



Сөйлемді аяқтау

- Судың бір молекуласында 2 ... атомы және бір ... Атомы болады.
- Адам ағзасында % су болады.
- Жай заттардан күрделі заттардың алынуы - деп аталады.
- – химиялық белсенді қосылыс.
- Сумен әрекеттесіп сілті түзетін металл оксидтерін оксидтер деп атайды.



Үйге тапсырма:

§36, 39 -40

(1,2,6) (1,2)



Бекіту

- Судың ерекшеліктері жөнінде не айтар едіңіз?
- Су қандай зат.
- Судың маңызы жөнінде айтарың не?
- (мақал – мәтелдер, қанаттты сөздер)
- Слайд (су жөнінде)