Бекітемін:

|  |  |
| --- | --- |
| Күні | 9.12.2015ж Сабақ: 25 |
| Пәні | Химия  |
| Класс | 8 «Б» |
| Сабақтың тақырыбы | Иондық және металдық байланыс |
| Сабақтың мақсаты | Химиялық байланыс типтерін бір-бірінен ажырата біліп, оларға тән сәйкес қосылыстардың модельдерін өз қолымен жасай білу дағдысын үйрету. |
| Оқыту нәтижесі | Химиялық байланыс типтерін бір-бірінен ажырата біледі, оларға тән сәйкес қосылыстардың модельдерін өз қолымен жасай алады. |
|  | Уақыты | Мұғалімнің іс-әрекеті | Бағалау  | Ресурс  |
| Кіріспе | 7 мин | 1.ҰйымдастыруПсихологиялық ахуалын қалыптастыру. Топқа бөлу. 2. Үй тапсырмасын тексеру. «Блиц кездесу» әдісі арқылы үй тапсырмасын сұрау.Оқушылардың бұрыннан білетін химиялық байланыс типтері туралы білімдерін қысқаша қайталау үшін төмен деңгейлі иә/жоқ 10 сұрағын қолданамын. |  Үш шапалақ«Алмаз шыңы» бағалау | Кеспе қағаздар |
| Тұсаукесер | 3 мин | Бейнеролик көрсету арқылы жаңа сабақтың тақырыбын ашу. |  «Алмаз шыңы» бағалау | Интербелсенді тақта |
| Негізгі бөлім | 20 мин | Жаңа тақырыппен жұмыс.***Топтық жұмыс «Химиялық пазл»*** әдісі арқылы пайымдауды, ережелерді, модельдерді құрастыру,топ ережелерін сақтауды еске саламыз.Топ басшысы,хатшысы сайланады.1.топқа – иондық байланыс;2.топқа - металдық байланыс;3.топқа - «Венн диаграмма» арқылы ковалентті және иондық байланысты салыстыру | «Алмаз шыңы» бағалау | Постер, маркер, стикер |
| Қорытынды | 13 мин | Сергіту сәті **«Білім бумасы»** ойыны.Оқушылар бір-біріне элементерді айтып, лақтырады.Нәтижесінде жіптен шыққан тор кристалл торға ұқсайтындығы туралы қорытындыға келеді.**Сәйкестендіру тест** арқылы сабақты қорытындылаймынА) I2 1) КПББ) ZnSO4 2) КПСБВ) К2S 3) ИБГ) HCl д) O2 **«Химиялық пирамида»** әдісі арқылы  Химиялық пирамиданың шыңына шығу | «Алмаз шыңы» бағалау | Интербелсенді тақта |
| 2 мин | **«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру**1– топ.** 88 г көмірқышқыл газының қалыпты жағдайда алатын көлемі: 44,8 л**2-топ.** 7г темір күкіртпен әрекеттескенде түзілген темір (II) сульфидінің массасы (г) 11**3-топ.** Реттік нөмірлері мынадай элементтердің атомдарындағы электрон, протон және нейтрон сандарын анықтаңдар: а) Z=6 көміртек; б) Z=14 кремний; в) Z=15 фосфор. **Рефлексия. «Алмаз шыңы»** кестені толтыруҮйге тапсырма: иондық және металдық байланысты оқып келу. | Үш шапалақ«Алмаз шыңы» бағалау | Интербелсенді тақта |

Ковалентті байланыс

Иондық байланыс

Металдық байланыс

Ковалентті байланыс

Иондық байланыс

Металдық байланыс

Ковалентті байланыс

Ковалентті байланыс

Иондық байланыс

Металдық байланыс

**«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру

**1– топ.**

1-есеп. 88 г көмірқышқыл газының қалыпты жағдайда алатын көлемі: 44,8 л

2 есеп. 480г магний толық жанғанда түзілген магний оксидінің массасы **800**

**«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру

**2-топ.**

1-есеп. 7г темір күкіртпен әрекеттескенде түзілген темір (II) сульфидінің массасы (г) 11

2-есеп. KClO3 әрбір элементтің массалық үлесін есептеп шығарыңдар.

**«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру

**3-топ.**

1-есеп. Реттік нөмірлері мынадай элементтердің атомдарындағы электрон, протон және нейтрон сандарын анықтаңдар: а) Z=6 көміртек; б) Z=14 кремний; в) Z=15 фосфор.

2-есеп. Нәтижесінде 0,1 моль фосфор (V) оксидін алу үшін қажет фосфордың массасы (г) **6,2**

**«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру

**1– топ.**

1-есеп. 88 г көмірқышқыл газының қалыпты жағдайда алатын көлемі: 44,8 л

2 есеп. 480г магний толық жанғанда түзілген магний оксидінің массасы **800**

**«Генетикалық тізбек»** әдісі арқылы деңгейлік тапсырмалар беру

**2-топ.**

1-есеп. 7г темір күкіртпен әрекеттескенде түзілген темір (II) сульфидінің массасы (г) 11

2-есеп. KClO3 әрбір элементтің массалық үлесін есептеп шығарыңдар.