№12 жалпы білім беретін мектебінің 2021-2022 оқу жылының химия пәнінен тоқсандық ТЖБ талдауы

Сынып: 8«А» Оқушылар саны: 16

Педагог: Асанова Г

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Пән | Орындаған | Максимал  балл | ТЖБ балдарының пайыздық мазмұны | | | | | | Сапа % | Үлгерімі % |
| 0-39% | 40-64% | 65-84% | | 85-100% | |
| Химия |  |  | Оқушылар саны | | | | | |  |  |
| ТЖБ І тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 6 | | 5 | 68,7 | 100 |
| ТЖБ ІІ тоқсан |  | 25 |  | 6 | | 7 | | 3 | 81 | 100 |
| ТЖБ ІІІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 6 | | 5 | 68,7 | 100 |
| ТЖБ VІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 8 | | 3 | 81 | 100 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Тоқсандар | Мақсатты меңгергендер | Қиындық тудырған мақсаттар |
| ТЖБ І тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару  8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу  8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісімен  қосылыстардың формуласын құрастыру  8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару  8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу  8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру | Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;  8.2.1.3 Топтар мен периодтарда  элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді  бойынша жіктеу;  8.3.4.3 Заттың ерігіштігіне  температураның әсерін түсіндіру;  8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу  8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну  Заттың ерігіштігіне  температураның әсерін түсіндіру  Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.9 Негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру |

2.**Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар**. Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзалардан қателік кетті.

Судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру;

**3.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:** Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланыстарды шығаруда қиналған.

**4.Жоспарланған түзету жұмыстары:** Қиындық туғызған тапсырмалар бойынша жұмыс жасау, қосымша тапсырмалар беру, қателіктермен жұмыс жасау.

**Пән мұғалімі: Бижанова Д**

**№12 жалпы білім беретін мектебінің 2021-2022 оқу жылының химия пәнінен тоқсандық ТЖБ талдауы**

**Сынып:** 8«ә» **Оқушылар саны: 18**

**Педагог: Асанова Г**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Пән | Орындаған | Максимал  балл | ТЖБ балдарының пайыздық мазмұны | | | | | | Сапа % | Үлгерімі % |
| 0-39% | 40-64% | 65-84% | | 85-100% | |
| Химия |  |  | Оқушылар саны | | | | | |  |  |
| ТЖБ І тоқсан |  | 25 |  | 2 | | 12 | | 4 | 77 | 100 |
| ТЖБ ІІ тоқсан |  | 25 |  | 6 | | 9 | | 3 | 83 | 100 |
| ТЖБ ІІІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 10 | | 3 | 83 | 100 |
| ТЖБ VІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 10 | | 3 | 83 | 100 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Тоқсандар | Мақсатты меңгергендер | Қиындық тудырған мақсаттар |
| ТЖБ І тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісімен  қосылыстардың формуласын құрастыру  8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;  8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу  8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу  8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру  8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарын  қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау | Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу  Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру  Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру  8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;  8.2.1.3 Топтар мен периодтарда  элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді  8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау  8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну  Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.4.3.6 Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға иіс газының физиологиялық әсерін түсіндіру; | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру |

**2.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар.** Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзалардан қателік кетті.

Судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру;

**3.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері**: Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

**4.Жоспарланған түзету жұмыстары:** Қиындық туғызған тапсырмалар бойынша жұмыс жасау, қосымша тапсырмалар беру, қателіктермен жұмыс жасау.

**Пән мұғалімі:** Бижанова Д

**№12 жалпы білім беретін мектебінің 2021-2022 оқу жылының химия пәнінен тоқсандық ТЖБ талдауы**

**Сынып:** 8«б» **Оқушылар саны: 18**

**Педагог: Асанова Г**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Пән | Орындаған | Максимал  балл | ТЖБ балдарының пайыздық мазмұны | | | | | | Сапа % | Үлгерімі % |
| 0-39% | 40-64% | 65-84% | | 85-100% | |
| Химия |  |  | Оқушылар саны | | | | | |  |  |
| ТЖБ І тоқсан |  | 25 |  | 2 | | 12 | | 4 | 77 | 100 |
| ТЖБ ІІ тоқсан |  | 25 |  | 6 | | 9 | | 3 | 83 | 100 |
| ТЖБ ІІІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 10 | | 3 | 83 | 100 |
| ТЖБ VІ тоқсан |  | 25 |  | 5 | | 10 | | 3 | 83 | 100 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Тоқсандар | Мақсатты меңгергендер | Қиындық тудырған мақсаттар |
| ТЖБ І тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісімен  қосылыстардың формуласын құрастыру  8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару  8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру; | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;  8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу | Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза  Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру  8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;  8.2.1.3 Топтар мен периодтарда  элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді  8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау  8.1.4.1 Электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру  8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну  Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау  Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.9 Негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу  8.4.3.7 Көмірқышқыл газын алу, оны анықтау  және қасиеттерін зерттеу;  8.4.2.8 Судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру;  8.4.2.9 Судың «кермектігін» анықтау және оны жою тәсілдерін түсіндіру; | Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу  Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  Көмірқышқыл газын алу, оны анықтау |

**2.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар**. Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзалардан қателік кетті.

Судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру;

**3.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері:** Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

**4.Жоспарланған түзету жұмыстары**: Қиындық туғызған тапсырмалар бойынша жұмыс жасау, қосымша тапсырмалар беру, қателіктермен жұмыс жасау.

**Пән мұғалімі:** Бижанова Д

**№12 жалпы білім беретін мектебінің 2021-2022 оқу жылының химия пәнінен тоқсандық ТЖБ талдауы**

**Сынып:** 8«в» **Оқушылар саны: 16**

**Педагог: Асанова Г**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Пән | Орындаған | Максимал  балл | ТЖБ балдарының пайыздық мазмұны | | | | | | Сапа % | Үлгерімі % |
| 0-39% | 40-64% | 65-84% | | 85-100% | |
| Химия |  |  | Оқушылар саны | | | | | |  |  |
| ТЖБ І тоқсан | 16 | 25 |  | 3 | | 10 | | 3 | 81% | 100% |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 16 | 25 |  | 5 | | 8 | | 3 | 68% | 100% |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 16 | 25 |  | 2 | | 11 | | 3 | 87% | 100% |
| ТЖБ VІ тоқсан | 16 | 25 |  | 4 | | 10 | | 2 | 75% | 100% |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Тоқсандар | Мақсатты меңгергендер | Қиындық тудырған мақсаттар |
| ТЖБ І тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-  графикалық формуларын жаза білу  8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісімен  қосылыстардың формуласын құрастыру  8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесінде  иондар түзілетінін түсіну  Заттар құрамындағы элементтердің  массалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығы  артқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну  8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру;  8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу  8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу  8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру  8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарын  қолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау | Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу  Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру  Металдар коррозиясын туындатуға әсер  ететін жағдайларды зерттеу |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру  8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;  8.2.1.3 Топтар мен периодтарда  элементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді  8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау  8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну  Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  8.4.3.6 Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға иіс газының физиологиялық әсерін түсіндіру; | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерін  білу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру  Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру |

**2.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтар.** Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзалардан қателік кетті.

Судың ластануының қауіптілігі мен себебін анықтау, суды тазарту әдістерін түсіндіру;

**3.Тапсырмаларды орындау барысында білім алушыларда туындаған қиындықтардың себептері**: Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу

**4.Жоспарланған түзету жұмыстары:** Қиындық туғызған тапсырмалар бойынша жұмыс жасау, қосымша тапсырмалар беру, қателіктермен жұмыс жасау.

**Пән мұғалімі:** Бижанова Д