№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  | Максималбалл | 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 арақашықтығыартқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару8.2.2.1 Бастапқы және түзілген заттардың саны мен құрамы бойынша химиялық реакцияларды жіктеу8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсінуЗаттар құрамындағы элементтердіңмассалық 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 білу8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсіну8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісіменқосылыстардың формуласын құрастыру8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру | Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білуЗаттар құрамындағы элементтердіңмассалық 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 периодтардаэлементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсіндібойынша жіктеу;8.3.4.3 Заттың ерігіштігінетемператураның әсерін түсіндіру;8.3.4.5 Еріген заттың массалық үлесі мен ерітіндінің белгілі массасы бойынша еріген заттың массасын есептеу8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсінуЗаттың ерігіштігінетемператураның әсерін түсіндіруЕрітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.9 Негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыруҚышқылдардың 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  | Максималбалл | 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 арақашықтығыартқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсіну8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісіменқосылыстардың формуласын құрастыру8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсінуЗаттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығыартқан 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 жіктеу8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарынқолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау | Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеуРеакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құруМеталдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;8.2.1.3 Топтар мен периодтардаэлементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсінуХимиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.4.3.6 Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға иіс газының физиологиялық әсерін түсіндіру; | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыруҚышқылдардың 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  | Максималбалл | 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 арақашықтығыартқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсіну8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісіменқосылыстардың формуласын құрастыру8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару8.2.3.3 Реакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру; | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсінуЗаттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығыартқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсіну8.2.3.3 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 жазаРеакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құру |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;8.2.1.3 Топтар мен периодтардаэлементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау8.1.4.1 Электртерістілік ұғымы негізінде атомдар арасындағы ковалентті байланыстың түзілуін түсіндіру8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу |  Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсінуХимиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжауЕрітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.9 Негіздердің жіктелуі мен қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.12 Бейорганикалық қосылыстардың негізгі кластары арасындағы генетикалық байланысты зерттеу8.4.3.7 Көмірқышқыл газын алу, оны анықтаужәне 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 зерттеуҚышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыруКөмірқышқыл 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  | Максималбалл | 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 арақашықтығыартқан сайын біртіндеп энергетикалық деңгейлер бойынша таралатынын түсіну 8.1.3.4 Алғашқы 20 химиялық элементтің электрондық конфигурациясын және электронды-графикалық формуларын жаза білу8.1.3.5 Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсіну8.1.3.6 «Нольдік қосынды» әдісіменқосылыстардың формуласын құрастыру8.2.3.1 Заттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару | Атомдар электрондарды қабылдай немесе жоғалта алатынын және осының нәтижесіндеиондар түзілетінін түсінуЗаттар құрамындағы элементтердіңмассалық үлесін табу, элементтердің массалық үлесі бойынша заттардың формуласын шығару |
| ТЖБ ІІ тоқсан | 8.1.3.1 Атомда электрондар ядродан арақашықтығыартқан 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 жіктеу8.2.4.3 Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу8.2.2.5 Металдардың қышқылдармен әрекеттесуінің реакция теңдеулерін құрастыру8.2.4.8 Металдардың белсенділік қатарынқолданып металдардың таныс емес орынбасу реакцияларының жүру мүмкіндігін болжау | Металдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеуРеакцияға қатысатын және түзілетін заттардың формуласын жаза отырып, химиялық реакциялар теңдеулерін құруМеталдар коррозиясын туындатуға әсерететін жағдайларды зерттеу |
| ТЖБ ІІІ тоқсан | 8.2.1.1 Топ, период, атом нөмірінің физикалық мәнін түсіндіру8.2.1.2 Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсіну;8.2.1.3 Топтар мен периодтардаэлементтер қасиеттерінің заңдылықпен өзгеретінін түсінді8.2.1.4 Химиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау8.3.4.6 Ерітіндідегі заттың молярлық концентрациясын есептеу | Бір топтағы элементтердің сыртқы электрондық деңгейінде электрондар санының бірдей болатындығын түсінуХимиялық элементтің периодтық кестеде орналасуына сай қасиеттерін болжау |
| ТЖБ VІ тоқсан | 8.3.4.7 Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.3.4.8 Қышқылдардың жіктелуін, қасиеттерін білу және түсіну, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыру8.4.3.6 Көміртек жанған кезде көміртек диоксиді мен көміртек монооксидінің түзілу жағдайларын сипаттау және тірі ағзаларға иіс газының физиологиялық әсерін түсіндіру; | Оксидтердің жіктелуін және қасиеттерінбілу, олардың химиялық қасиеттерін сипаттайтын реакция теңдеулерін құрастыруҚышқылдардың 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