**VII sinif Kimya fənnindən illik planlaşdırma nümunəsi**

Həftəlik 1 saat – illik 34 saat

|  |
| --- |
| **Kimya fənni üzrə VII sinfin sonu üçün təlim nəticələri** |
| **1** | maddələri (bəsit, mürəkkəb, saf), qarışıqları fərqləndirir, onların formullarına əsasən sadə hesablamalar aparır. |
| **2** | sadə kimyəvi reaksiyaların əsas tiplərini, onların başvermə səbəblərini izah edir, reaksiya tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır. |
| **3** | sadə kimyəvi təcrübələr və müşahidələr aparır, molekulların modellərini hazırlayır. |
| **4** | kimyəvi maddələrlə davranma qaydalarını, ekoloji təmiz mühitin saxlanmasının əhəmiyyətini izah edir. |
| **5** | əsas kimyəvi anlayışlar və qanunların kəşfi sahəsində görkəmli alimlər haqqında topladığı məlumatları təqdim edir. |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Standart** | **Mövzu** | **Saat** | **Tarix** | **Qeyd** |
| **I Yarımil** |
| **1** | **-** | **Diaqnostik qiymətləndirmə** | **1** |  |  |
| **2** | 4.1.1. | Kimya nəyi öyrənir? Kimya laboratoriyası ilə tanışlıq və iş zamanı təhlükəsizlik texnikası qaydaları | **1** |  |  |
| **İlk kimyəvi anlayışlar** |
| **3** | 1.1.1. | Maddə və cisim. Maddələrin xassələri | **1** |  |  |
| **4** | 3.1.1. | Saf maddələr və qarışıqlar | **1** |  |  |
| **5** | 3.2.1. | Maddələrin tərkibi və quruluşu. Atom və molekul | **1** |  |  |
| **6** | 1.2.1. | Atomun tərkibi | **1** |  |  |
| **7** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 1** | **1** |  |  |
| **8** | 1.2.1. | Kimyəvi element. İzotoplar | **1** |  |  |
| **9** | 3.2.1. | Bəsit və mürəkkəb maddələr. Allotropiya | **1** |  |  |
| **10** | 1.1.1. | Valentlik. Valentliyə əsasən formulların tərtibi | **1** |  |  |
| **11** | 4.3.1. | Kimyəvi formul. Maddə tərkibinin sabitliyi qanunu | **1** |  |  |
| **12** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 2** | **1** |  |  |
| **13** | 1.3.1. | Nisbi atom və nisbi molekul kütləsi. Maddə miqdarı. Molyar kütlə | **1** |  |  |
| **14** | 4.3.1. | Avoqadro qanunu. Qazların molar həcmi | **1** |  |  |
| **Fiziki və kimyəvi hadisələr. Kimyəvi tənliklər** |
| **15** | 2.1.1. | Fiziki və kimyəvi hadisələr. Kimyəvi reaksiyaların əlamətləri | **1** |  |  |
| **16** | 4.3.1. | Kimyəvi tənlik. Maddə kütləsinin saxlanması qanunu | **1** |  |  |
| **17** | 3.1.1 | Kimyəvi reaksiyaların tipləri | **1** |  |  |
| **18** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 3** | **1** |  |  |
| **II Yarımil** |
| **19** | 2.2.2. | Kimyəvi reaksiyaların istilik effekti | **1** |  |  |
| **20** | 2.1.1. | Yanma. Yanacaqların səmərəli yandırılması 1 | **1** |  |  |
| **21** | 2.2.1. | Kimyəvi tənliklərə əsasən hesablama | **1** |  |  |
| **Hidrogen. Oksigen** |
| **22** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 4** | **1** |  |  |
| **23** | 3.1.1. | Hidrogenin təbiətdə yayılması və alınması | **1** |  |  |
| **24** | 2.1.1. | Hidrogenin xassələri və tətbiqi | **1** |  |  |
| **25** | 2.2.1. | Oksigenin təbiətdə yayılması və alınması | **1** |  |  |
| **26** | 2.1.1. | Oksigenin xassələri və tətbiqi | **1** |  |  |
| **27** | 2.2.1. | Ozon | **1** |  |  |
| **28** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 5** | **1** |  |  |
| **Su. Məhlullar** |
| **29** | 4.1.1. | Su, təbiətdə yayılması və xassələri | **1** |  |  |
| **30** | 4.2.1. | Layihə: Su hövzələrinin çirklənməsi probleminin aradan qaldırılması yolları | **1** |  |  |
| **31** | 3.1.1. | Məhlullar | **1** |  |  |
| **32** | 1.3.1. | Məhlulun tərkibinin keyfiyyət xüsusiyyətləri.  | **1** |  |  |
| **33** | 1.3.1. | Həllolma əmsalı məhlulların qatılığının ifadə üsulları | **1** |  |  |
| **34** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 6** | **1** |  |  |

|  |
| --- |
| **Məzmun xətləri üzrə əsas və altstandartlar** |
| 1. **Maddə və maddi aləm**
 |
| **1.1.** | Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir. |
| **1.1.1.** | Maddələri bəsit,mürəkkəb,üzvi və qeyri-üzvi, saf və qarışıq olaraq təsnif edə bilir.  |
| **1.1.2.** | Maddələri tərkibinə və fiziki xassələrinə görə fərqləndirir.  |
| **1.2.** | Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir. |
| **1.2.1.** | Atomun tərkibini, atom-molekul təlimini izah edir. |
| **1.3.** | Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır. |
| **1.3.1.** | Maddələrin formuluna əsasən sadə hesablamalar aparır. |
| 1. **Kimyəvi hadisələr**
 |
| **2.1.** | Kimyəvi hadisələrin baş vermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir. |
| **2.1.1.** | Kimyəvi hadisələri fiziki hadisələrdən xüsusiyyətlərinə görə fərqləndirə bilir.  |
| **2.1.2.** | Kimyəvi reaksiyaların əlamətlərini, əsas tiplərini, baş vermə səbəblərini izah edir. |
| **2.2.** | Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır. |
| **2.2.1.** | Sadə reaksiyaların tənliklərini tərtib edir. |
| **2.2.2.** | Sadə reaksiyaların tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır. |
| 1. **Eksperiment və modelləşdirmə**
 |
| **3.1.** | Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır. |
| **3.1.1.** | Sadə kimyəvi təcrübələr, müşahidələr aparır. |
| **3.2.** | Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir. |
| **3.2.1.** | Sadə molekulların modellərini hazırlayır. |
| **Kimya və həyat** |
| **4.1.** | Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir. |
| **4.1.1.** | Məişətdə istifadə olunan kimyəvi maddələrlə davranma qaydalarını izah edir. |
| **4.2.** | Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir. |
| **4.2.1.** | Ekoloji təmiz mühitin saxlanmasının əhəmiyyətini şərh edir. |
| **4.3.** | Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir. |
| **4.3.1.** | Əsas kimyəvi anlayışlar və qanunların kəşfi sahəsində görkəmli alimlər haqqında məlumatlar toplayır, təqdimat hazırlayır, təqdim edir. |