**VIII sinif Kimya fənnindən illik planlaşdırma nümunəsi**

Həftəlik 2 saat – illik 68 saat

|  |  |
| --- | --- |
| **Kimya fənni üzrə VIII sinfin sonu üçün təlim nəticələri** | |
| **1** | Maddələrin quruluşunu, elektrolit məhlullarında baş verən prosesləri şərh edir, onlara aid məsələlər həll edir. |
| **2** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir, hesablamalar aparır. |
| **3** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, onların molekullarının modellərini hazırlayır. |
| **4** | Həllolmada və elektrolit məhlullarında gedən proseslərin həyatda rolunu şərh edir, ətraf mühiti çirkləndirən mənbələr haqqında topladığı məlumatları təqdim edir. |
| **5** | Kimyanın əsas qanunauyğunluqları və atomun quruluşu sahəsində görkəmli alimlər barədə referatlar hazırlayır. |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **Standart** | **Mövzu** | **Saat** | **Tarix** | **Qeyd** |
| **I Yarımil** | | | | | |
| **1** | **-** | **Diaqnostik qiymətləndirmə** | **1** |  |  |
|  | | | | | |
| **2** | 4.3.1. | Dövri qanun.Kimyəvi elementlərin dövri sistemi | **1** |  |  |
| **3** | 1.2.1. | Atom modelləri.Elektron orbitalları | **1** |  |  |
| **4** | 1.2.1. | Atomların elektron örtüyünün quruluşu | **1** |  |  |
| **5** | 1.2.1 | Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla dolma ardıcıllığı | **1** |  |  |
| **6** | 1.2.2. | Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla dolma ardıcıllığı | **1** |  |  |
| **7** | 1.2.1. | Kimyəvi elementlərin bəzi xassələri və onların dövriliyi | **1** |  |  |
| **8** | 1.2.1. | Atomun həyəcanlanmış halı | **1** |  |  |
| **9** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli | **1** |  |  |
| **10** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 1** | **1** |  |  |
| **Oksid. Əsas. Turşu.** **Duz** | | | | | |
| **11** | 1.1.1. | Oksidlərin təsnifatı, adlandırılması və fiziki xassələri |  |  |  |
| **12** | 2.2.1. | Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **13** | 3.1.1. | Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **14** | 2.2.1. | Əsasların təsnifatı və adlandırılması |  |  |  |
| **15** | 3.2.1. | Əsasların təsnifatı və adlandırılması |  |  |  |
| **16** | 2.1.1. | Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **17** | 3.1.1. | Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **18** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 2** |  |  |  |
| **19** | 1.1.1. | Turşuların təsnifatı, adlandırılması, alınması |  |  |  |
| **20** | 2.2.2. | Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **21** | 1.1.1. | Duzların təsnifatı, adlandırılması, alınması |  |  |  |
| **22** | 2.1.1. | Duzların təsnifatı,adlandırılması,alınması |  |  |  |
| **23** | 1.1.1. | Duzların fiziki və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **24** | 2.1.1. | Duzların fiziki və kimyəvi xassələri |  |  |  |
| **25** | 3.1.1. | Qeyri-üzvi birləşmələrin sinifləri arasında genetik əlaqə |  |  |  |
| **26** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **Kimyəvi rabitə** | | | | | |
| **27** | 1.2.1. | Kovalent rabitə |  |  |  |
| **28** | 3.2.1. | Kovalent rabitə |  |  |  |
| **29** | 1.2.1. | Kovalent rabitənin növləri |  |  |  |
| **30** | 3.2.1. | Molekulların fəza quruluşu.Hibridləşmə |  |  |  |
| **31** | 1.3.1. | Kovalent rabitənin xassələri |  |  |  |
| **32** | 3.2.1. | İon rabitəsi |  |  |  |
| **33** | 3.2.1. | İon rabitəsi |  |  |  |
| **34** | - | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 3** |  |  |  |
| **II Yarımil** | | | | | |
| **35** | 1.2.1. | Metal və hidrogen rabitəsi |  |  |  |
| **36** | 3.2.1. | Kristal qəfəslərin tipləri |  |  |  |
| **37** | 1.2.1. | Valentlik oksidləşmə dərəcəsi |  |  |  |
| **38** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **39** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 4** |  |  |  |
| **Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı. Tarazlıq** | | | | | |
| **40** | 2.1.1. | Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı |  |  |  |
| **41** | 2.1.1. | Oksidləşmə-reduksiya reaksiyaları |  |  |  |
| **42** | 2.1.1. | Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması |  |  |  |
| **43** | 2.2.1. | Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması |  |  |  |
| **44** | 1.2.1 | Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının növləri |  |  |  |
| **45** | 2.1.1. | Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının növləri |  |  |  |
| **46** | 2.2.2. | Kimyəvi reaksiyanın sürəti |  |  |  |
| **47** | 3.1.1. | Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər |  |  |  |
| **48** | 3.1.1. | Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər |  |  |  |
| **49** | 2.1.1. | Kimyəvi tarazlıq |  |  |  |
| **50** | 3.1.1. | Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər |  |  |  |
| **51** | 3.1.1 | Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər |  |  |  |
| **52** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **53** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **54** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 5** |  |  |  |
| **Elektrolitik dissosiasiya. Elektroliz. Hidroliz** | | | | | |
| **55** | 1.2.1. | Elektrolitik dissosiasiya. Dissosiasiya dərəcəsi |  |  |  |
| **56** | 1.3.1. | Elektrolitik dissosiasiya. Dissosiasiya dərəcəsi |  |  |  |
| **57** | 1.2.1. | Dissosiasiya dərəcəsinə təsir edən amillər. Dissosiasiya sabiti |  |  |  |
| **58** | 1.2.1. | Turşu, əsas, duzların dissosiasiya |  |  |  |
| **59** | 3.1.1. | Turşu, əsas, duzların dissosiasiya |  |  |  |
| **60** | 2.2.1. | İon mübadilə reaksiyaları |  |  |  |
| **61** | 2.2.1 | İon mübadilə reaksiyaları |  |  |  |
| **62** | 1.3.1. | Elektroliz |  |  |  |
| **63** | 4.1.1. | Elektroliz |  |  |  |
| **64** | 1.2.1. | Hidroliz |  |  |  |
| **65** | 2.2.1. | Hidrat nəzəriyyəsi |  |  |  |
| **66** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **67** | - | Bölmə üzrə məsələlərin həlli |  |  |  |
| **68** | **-** | **Kiçik summativ qiymətləndirmə - 6** |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Məzmun xətləri üzrə əsas və altstandartlar** | |
| 1. **Maddə və maddi aləm** | |
| **1.1.** | Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayış etdirir. |
| **1.1.1.** | Maddələri (oksidlər, əsaslar, turşular, duzlar) tərkibinə görə təsnif edir. |
| **1.1.2.** | Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir. |
| **1.2.** | Atomun quruluşunu, kimyəvi rabitələri, elektrolit məhlulunda baş verən prosesləri şərh edir |
| **1.2.1.** | Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır. |
| **1.3.** | Atomun quruluşuna, kimyəvi rabitələrə, elektrolit məhlulunda baş verən proseslərə aid məsələlər qurur və həll edir . |
| **1.3.1.** | Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayış etdirir. |
| 1. **Kimyəvi hadisələr** | |
| **2.1.** | Kimyəvi hadisələrin başvermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir |
| **2.1.1.** | Kimyəvi reaksiyaları təsnif edir, qanunauyğunluqlarını izah edir |
| **2.1.2.** | Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır |
| **2.2.** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir |
| **2.2.1.** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır |
| **2.2.2.** | Kimyəvi hadisələrin başvermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir |
| 1. **Eksperiment və modelləşdirmə** | |
| **3.1.** | Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır |
| **3.1.1.** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir |
| **3.2.** | Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir |
| **3.2.1.** | Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrin molekullarının modellərini hazırlayır |
| **Kimya və həyat** | |
| **4.1.** | Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir |
| **4.1.1.** | Həllolmanın və elektrolit məhlullarında gedən proseslərin həyatda rolunu şərh edir |
| **4.2.** | Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir. |
| **4.2.1.** | Ətraf mühiti çirkləndirən mənbələr haqqında məlumatlar toplayır, təqdim edir. |
| **4.3.** | Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir |
| **4.3.1.** | Kimyanın əsas qanunauyğunluqları və atomun quruluşu sahəsində görkəmli alimlər haqqında məlumatlar toplayır, referatlar hazırlayır |