

ХИМИЯ

12014
812 к

The image is a collage of scientific and educational elements. It features a large periodic table of elements in the background. Superimposed on the table are several other graphical elements:

- A molecular model of a C60 buckminsterfullerene molecule (a truncated icosahedron of carbon atoms) is positioned in the center-right area.
- To the left of the C60 model is a cluster of blue spheres representing atoms.
- Below the C60 model is a laboratory setup showing a three-neck flask on a stand, connected by glass tubing to a beaker on another stand, with a red bulb at the end of the tube.
- On the right side, there is a circular emblem containing a stylized four-petaled flower or leaf design, with the word "ХИМИЯ" (Chemistry) written around it.
- At the bottom right, a large, bold number "10" is displayed.
- At the very bottom center, there is a logo for "МЕКТЕП" (Mektep) featuring a stylized plant or flame icon.

12014/812 к

ХИМИЯ

Умумий билим беридиган мектеплөрниң
ижтимай-гуманитарлық йөнилишидики
10-сиплири үчүн дәрислик

Толуктурулуп, қайта ишләнгөн
иккинчи нәшри

Қазақстан Жұмһурийшты
Билим вә пән министрлігі тәстиклігөн



МУНДӘРИЖӘ

| | |
|--|----|
| Һәрмәтлик оқуучилар | 3 |
| I бап. АТОМ ТҮЗҮЛУШИ КӨЗ ҚАРИШИДИН ПЕРИОДЛУҚ ҚАНУН ВӘ ХИМИЯЛИК ЭЛЕМЕНТЛАРНИҢ ПЕРИОДЛУҚ СИСТЕМСИСИ. | |
| ХИМИЯЛИК БАГЛИНИШ | |
| § 1. Атом түзүлүши к-з қаришидин периодлук қанун вә химиялык элементларнин периодлук системиси | 5 |
| § 2. Химиялык элементларнин периодлук системисинин түзүлүші | 8 |
| § 3. Химиялык элементлар. Атом. Ион. Молекула вә уларнин төриплімиси | 12 |
| § 4. Элементларнин периодлук өзгірилдігін хусусийттері | 15 |
| § 5. Д.И. Менделеевнин периодлук қанунинин вә химиялык элементларнин периодлук системисинин әһмийиті | 20 |
| § 6. Химиялык бағлинишнин түрлери. Ковалентлик вә ионлук бағлиниш | 23 |
| § 7. Кристалллік торлар | 27 |
| § 8. Металллік вә водородлук бағлинишлар | 30 |
| 1-лабораториялык тәжкірилөр | 35 |
| 2-лабораториялык тәжкіре | 36 |
| 1-емелій иш. "Беорганикилық бирикмилернин класслари арисидики генетикилық бағлиниш" мавзусыға экспериментлик несаплар | 36 |
| II бап. БЕОРГАНИКИЛЫҚ МАДДИЛАРНИҢ АСАСИЙ КЛАССЛІРИ. ХИМИЯЛИК РЕАКЦИЯЛӨР ВӘ УЛАРНИҢ ЖУРУШ ШАРАИТЛІРИ | |
| § 9. Беорганикилық маддиларнин умумий төриплімілері вә бөлүнүші | 37 |
| § 10. Химиялык реакцияларнің белүш | 39 |
| § 11. Сұннұ диссоциацияларнин. Водородлук көрсеткүч | 43 |
| § 12. Тузлар гидролизи | 45 |
| § 13. Оксидлініш-қайтуруулуш реакциялар | 49 |
| § 14. Химиялык элементларнин тәбиеттегі айланнан | 55 |
| § 15. Химиялык реакцияларнин илдамлігі | 60 |
| § 16. Химиялык төңпүнлүк | 67 |
| 3-лабораториялык тәжкіре. Асаслар, кислоталар вә тузларнин химиялык хусусийттерінің көрсітілдігін реакциялар | 73 |
| 4-лабораториялык тәжкіре | 74 |
| 2-емелій иш. "Кислоталар, щелочьлар, амфотерлік гидроксиддернің сапалық ениклаш. Тузлар гидролизи" мавзусы бойынша экспериментлик несапларни чиқириш | 75 |
| III бап. МЕТАЛЛАР ВӘ БЕМЕТАЛЛАРНИҢ УМУМИЙ ТӨРИПЛІМІСІ | |
| § 17. Периодлук системинин асасий топчысынин металлардың вә беметаллардың селиштурма төриплімі | 76 |
| § 18. Металларнин асасий физикалық вә химиялык хусусийттері. | |
| Тәбиеттө тарилыш | 79 |
| § 19. Беметалларнин асасий физикалық вә химиялык хусусийттері. | |
| Тәбиеттө тарилыш | 83 |
| § 20. Коршиған отрап мұніттің когдаш мөсілділігі. Жанлық организмларнин наятын көңчүрүшіде металлар вә беметалларнин атқурилған ролі | 85 |
| 5-лабораториялык тәжкіре. Металлар вә беметалларнин оксидлар вә гидроксидлар арисидики генетикилық бағлинишнин төткіккөткөн килиш | 88 |
| IV бап. ӨҮМІЙІТЛІК - ВӘ ғ-ЭЛЕМЕНТЛАР ВӘ УЛАРНИҢ БИРИКМИЛИРИ | |
| § 21. Өүмійіттік ғ-элементлар вә уларнин бирикмилер | 89 |
| § 22. Сұннұ каттиклигі вә унн юмшитиш усууллар | 94 |
| § 23. Аллюминий вә унн бирикмилер | 96 |

| | |
|--|-----|
| § 24. <i>p</i> -элементлиринң умумий тәриплімиси | 100 |
| § 25. Беметалларнин адем наятындык биологиялык роли | 103 |
| § 26. <i>p</i> -элементлар ве уларнин бирикмилирини кайта ишлөш | 106 |
| § 27. Силикат саналы | 110 |
| § 28. Огутлар. Қазақстандик огут ишлөп чикириши | 112 |
| § 29. Химия ве коршиған әтрап мүнитни қоғдаш | 115 |
| 6-лабораториялык иш | 119 |
| 6.1. Натрий ве калийнин өһмийеттік түзлиринин үлгилири билен тонушуш .. — | |
| 6.2. Ортофосфор кислотаси ве фосфатлар хусусийеттери билен тонушуш .. | 120 |
| 3-өмөлій иш. “Катионлар билен анионларни сапалық ениқлашақа | |
| экспериментлик несаплар чикириш | 121 |
| V бап. <i>d</i>-ЭЛЕМЕНТЛАРНИҢ УМУМИЙ ТӘРИПЛИМИСИ | |
| § 30. Д.И. Менделеевнин периодлук системини түзүштіки орни ве уларнин түзүлүшиниң алғындылыклири | 124 |
| § 31. Мис | 125 |
| § 32. Цинк | 129 |
| § 33. Төмүр | 134 |
| § 34. Металларнин коррозияси ве улар билен күришиш чарилери | 138 |
| § 35. Қазақстандик кара ве рөнлік металлургия саналы | 141 |
| 7-лабораториялык тәжрибе | 144 |
| 4-өмөлій иш. “Металлар” мавзусига экспериментлик несапларни чикириш .. | 145 |
| Химиялык лабораторияда оқуғучилар иш ишлігендеге миннөтлик түрде | |
| оруныннаның ховупсизлік техникисинің тәлееліліри | 146 |
| Дәслөпкі медицинилык ярдем көрситиш қаидилери | 147 |
| Чүшөндүрмө лугөт | 148 |