*Әзірлеуші: Тәлен С.И.*

*№148 мектеп-гимназияның химия пәні мұғалімі*

*Алматы қаласыБілім басқармасының*

*ҚББЖТҒӘО қолдауымен ұсынылып отыр*

**Химия** **пәні бойынша 7 сынып оқушысының өзіндік жұмысының жоспары**

**I тоқсан**

**Сабақтың нөмірі: 4**

**Сабақтың тақырыбы:** Элемент, қоспа және қосылыс. №1 зертханалық тәжірибе Заттар қоспалары мен олардың қосылыстарын салыстыру»

**Мақсаты:**

7.4.1.1 -элементті (жай зат) бірдей атомдардың жиынтығы ретінде түсіну

7.4.1.2 -таза заттар атомдардың немесе молекулалардың бір түрінен түзілетінін білу;

7.4.1.3 -элемент (жай зат), қоспа және қосылыс түсініктерін ажырата алу.

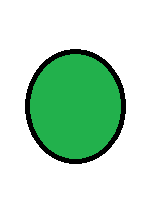
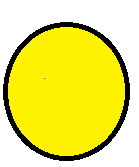
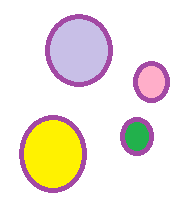
7.4.1.4 -қосылыстардың және элементтердің физикалық қасиеттері туралы алған білімдерін қоспа құрамындағы таныс емес заттарды ажыратуға қолдана алу

1. **Қысқаша тезисті конспект (мәтін, сызба, кесте және т.б. түрінде).**

Жаңа сабақты түсіну үшін мына видеоны көреміз.

<https://www.youtube.com/watch?v=46m-SJp6w5k>

Видеоматериал көрсету арқылы элемент ұғымын тісіндіру. Уоutube арқылы магнийдің жануын, литийдің сумен реакциясын көрсету арқылы элемент, қосылыс қоспа ұғымына анықтама беріледі. Массасы бар және белгілі бір көлемге ие материя **зат** деп аталады. Барлық дене әртүрлі заттардан тұрады. Егер зат бірдей атомдардан тұрса, оны **элемент** деп атайды (жай зат). Егер зат екі немесе бірнеше атомнан тұрса, оларды химиялық **қосылыстар** деп атайды (күрделі заттар). /Слаидпен таныстыру/





Химиядағы басты ұғым ол –элемент. Әрбір химиялық элементтің өздеріне тән сипаттамалары мен қасиеттері бар. Әрбәр элементтіөзіндік химиялық таңбасы бар.

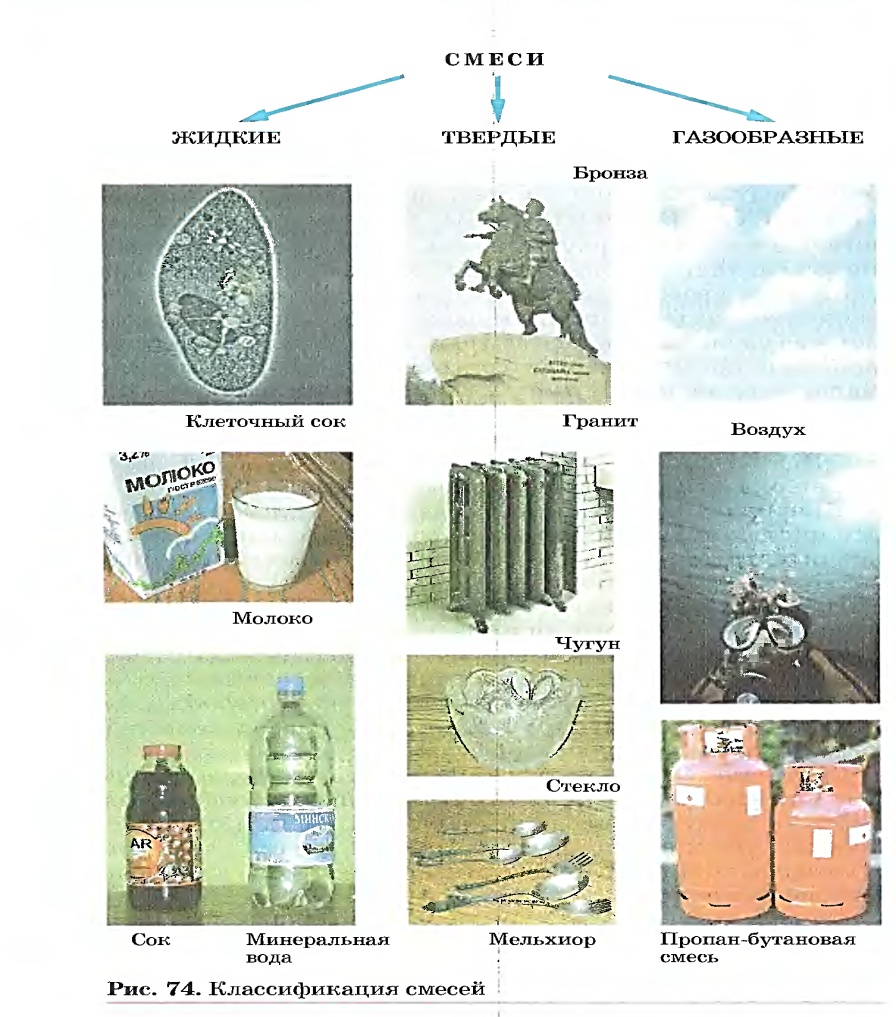
Қоспа екі немесе одан да көп заттардан тұрады. Өткен сабақта гетерогенді және гомогенді қоспаларды қарастырдық. Күрделі заттар химиялық қосылыс деп аталады. Оларға мысалы су, ас тұзы, қант, марганцовка темірдің күкіртпен қосылысы тб жатады. Таза судың қайнау температурасы Т=100С және қатуы Т =0С. Теңіз суы жоғары температурада қайнайды. Осы жерден таза зат мен қоспаның айырмасын анықтауға болады.

Қоспаларды мына түрде жіктеп қарастыруға болады.

**Қоспалар**

Сұйық қатты газтәрізді



1. **Оқулық беттеріне, Интернет-ресурстарға сілтеме (видеоүзінді, құжат, мәтін және т.б. нақты сілтеме беру).**

Оқулық: 7 сынып  § 2 12-16 беттер

* <https://bilimland.kz/kk/subject/ximiya/7-synyp/ehlement-qospa-zhane-qosylys?mid=037e7f30-9d5a-11e9-be78-49d30a05e051>
* [https://bilimland.kz/kk/subject/ximiya/7-synyp/ehlement-qospa-zhane-qosylys?mid=%info%](https://bilimland.kz/kk/subject/ximiya/7-synyp/ehlement-qospa-zhane-qosylys?mid=%25info%25)
* <https://bilimland.kz/kk/subject/ximiya/7-synyp/ehlement-qospa-zhane-qosylys?mid=037e7f33-9d5a-11e9-be78-49d30a05e051>

**3.Оқушыларға арналған тапсырмалар**

Тапсырмалар: /Барлық тапсырмаларды жұмыс дәптерлеріңізге орындаңыздар/

**1-тапсырма.**

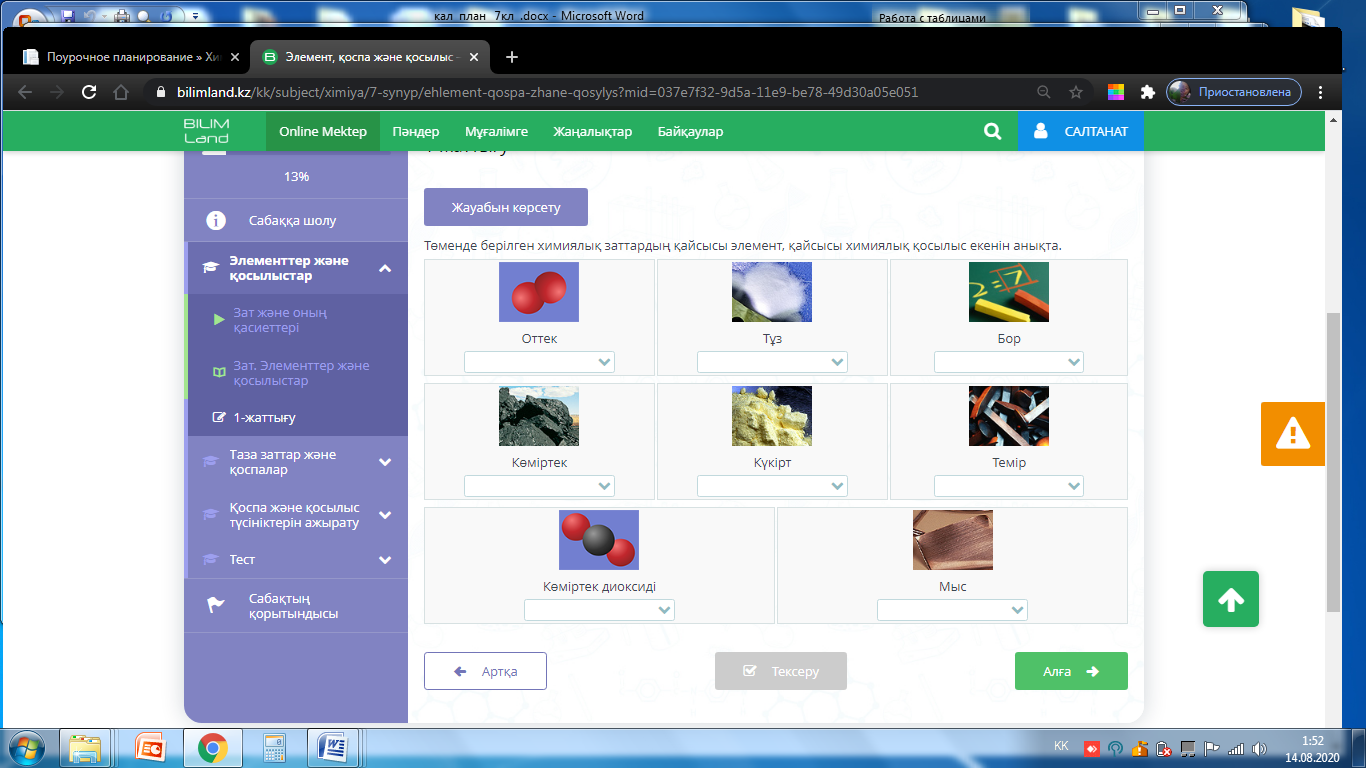
**Қоспалардың түрін ажыратуға арналған тапсырма.**

Төмендегі заттарды элемент, қоспа, қосылыстарға жіктеңіз, кестеге толтырыңыз: кетчуп, күміс, теңіз суы, ауа, оттегі, топырақ, алтын, ас тұзы, көміртек (алмаз), көмірқышқыл газы, кока-кола, қант, цемент, әктас, хлор.

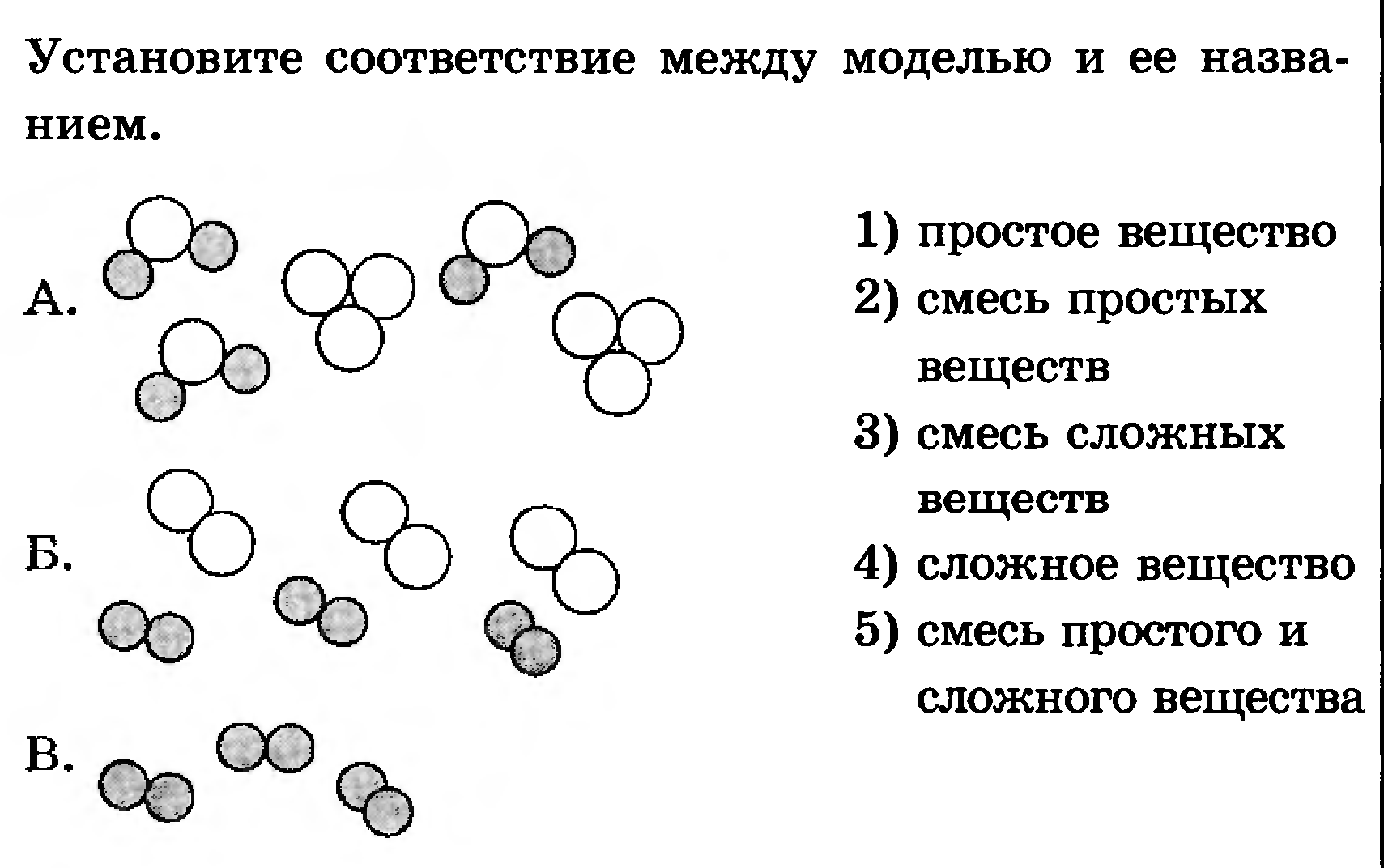
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Элемент | Қоспа | Қосылыс |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Дескриптор** |  |
| − элементтерді кестеге толтырады; | |
| − қоспаларды кестеге толтырады; | |
| − қосылыстарды кестеге толтырады; | |

2-тапсырма. Берілген заттар ішінен



2-тапсырма. Модель мен оның атауын сәйкестендір



1. **Таза зат**
2. **Қоспа**
3. **Қосылыс**
4. **Кері байланыс:** орындалған тапсырманы оқушы электронды пошта немесе WhatsApp» мобильді қосымшасы арқылы жібереді.