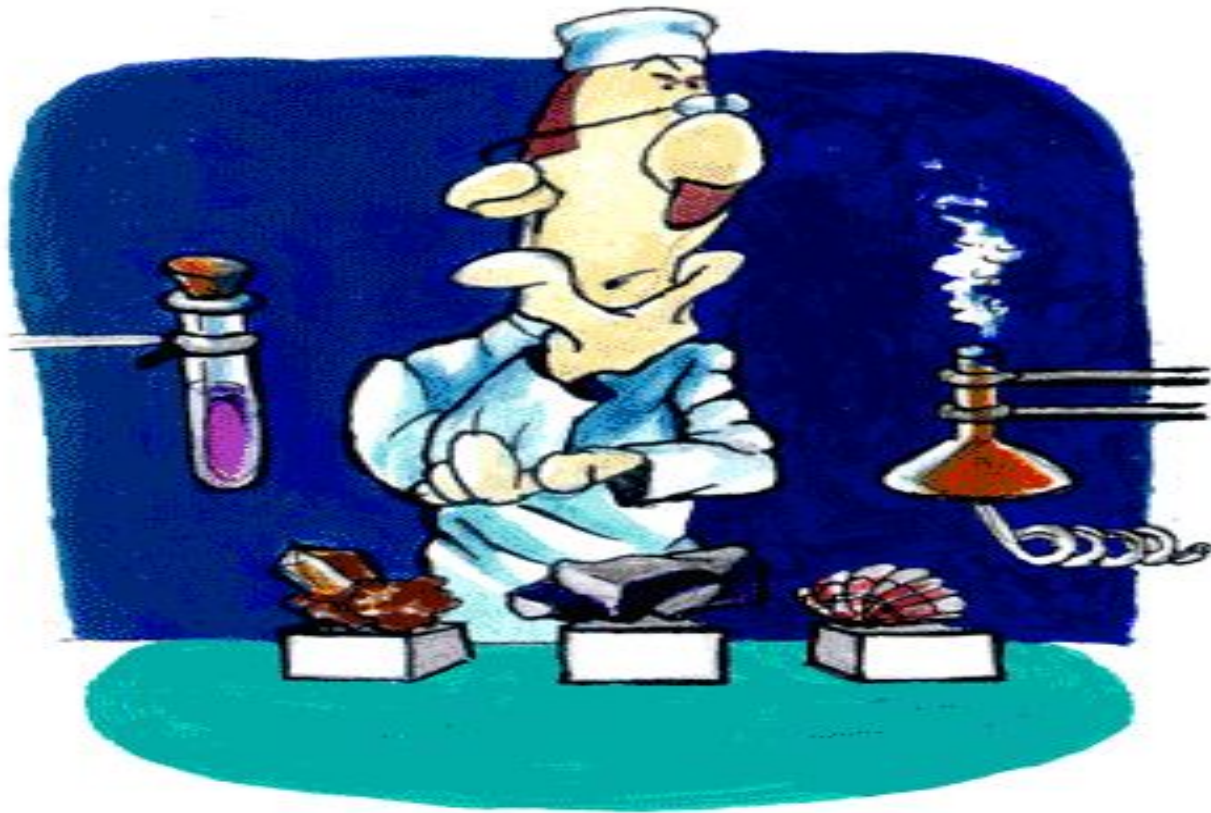


Тотығу. Оксидтер. Олардың атаулары



Сабақтың мақсаты:

- **Білімділік:** тотығу, оксидтер, олардың аталулары туралы түсіндіру; тотығу реакциясының мағынасы мен мәні жайлы оқушыларға терең білім беру
- **Дамытушылық:** оқушылардың өзіндік ізденуін ұйымдастыру және танымдық іс-әрекеттерін жетілдіріп, білімдерін тиянақтылап, дамыту
- **Тәрбиелік:** оқушылардың ұйымшылдыққа, ізденімпаздыққа тәрбиелеу; пәнге деген қызығушылықтарын арттыру;

САБАҚТЫҢ ЖОСПАРЫ:

I. Ұйымдастыру;

II. Үй тапсырмасы:

- Графикалық тест

- Логикалық кесте

III. Жаңа сабақ

IV . Бекіту

V. Деңгейлік тапсырмалар

VI. Үйге тапсырма

VII. Бағалау



I. Ұйымдастыру кезеңі

- Оқушыларды түгелдеу.

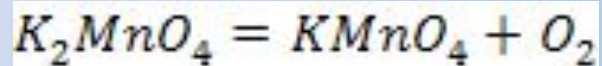
II. Үй тапсырмасын тексеру



“Графикалық тест”

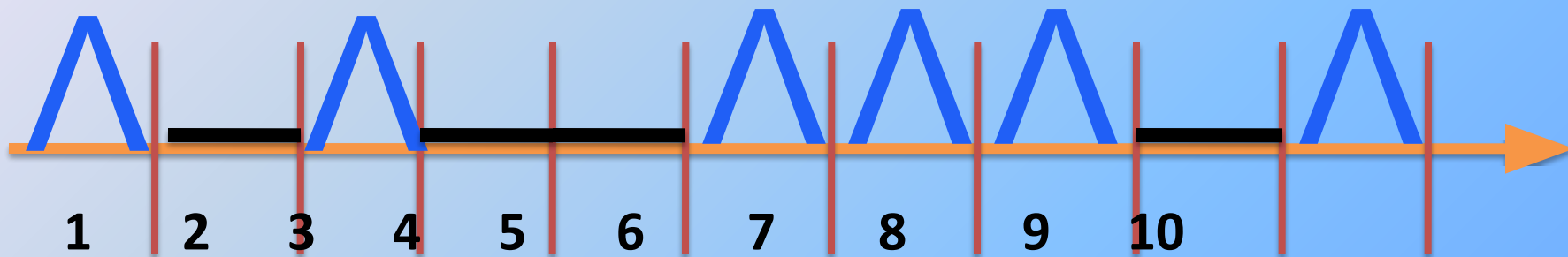
Л-иә, - жоқ.

1. Оттек иіссіз, дәмсіз, түссіз газ.
2. Оттекті тек XVIII ғасырда Пристли ашты.
3. Оттек ауада 21 % кездеседі.
24. Оттекті зертханада алыну теңдеуі мынадай:

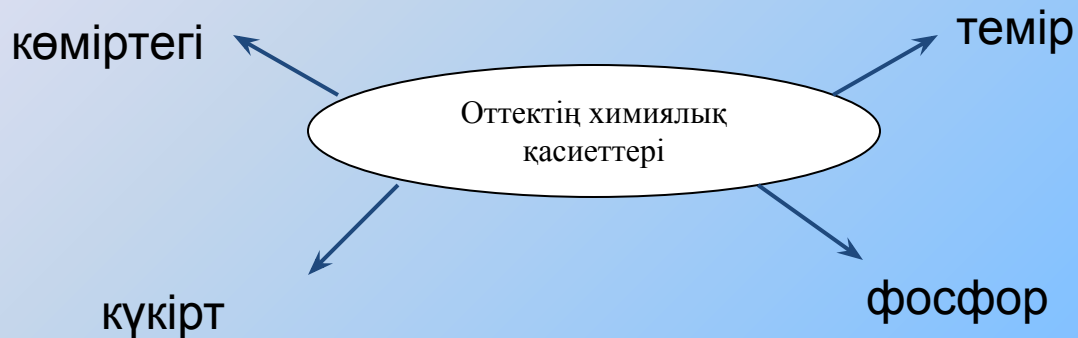


5. Өнеркәсіпте оттегін судан алады
6. Бертолле тұзынан оттегін лабораторияда мына теңдеу арқылы алады: $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2 \uparrow$
7. Химиялық реакция жылдамдығын тездететін, бірақ өзі реакцияға қатыспайтын зат катализатор деп аталады.
8. Оттегін 2 әдіспен ауаны, суды ығыстыру арқылы алады
9. Ауаның массасы – 27 ге тең
10. Оттек суда нашар ериді

Жауабы:



Логикалық кесте. Оттегінің химиялық қасиеттерін көрсететін теңдеулерді жазу



Зат

Жай зат

Күрделі зат

металл

бейметалл

л

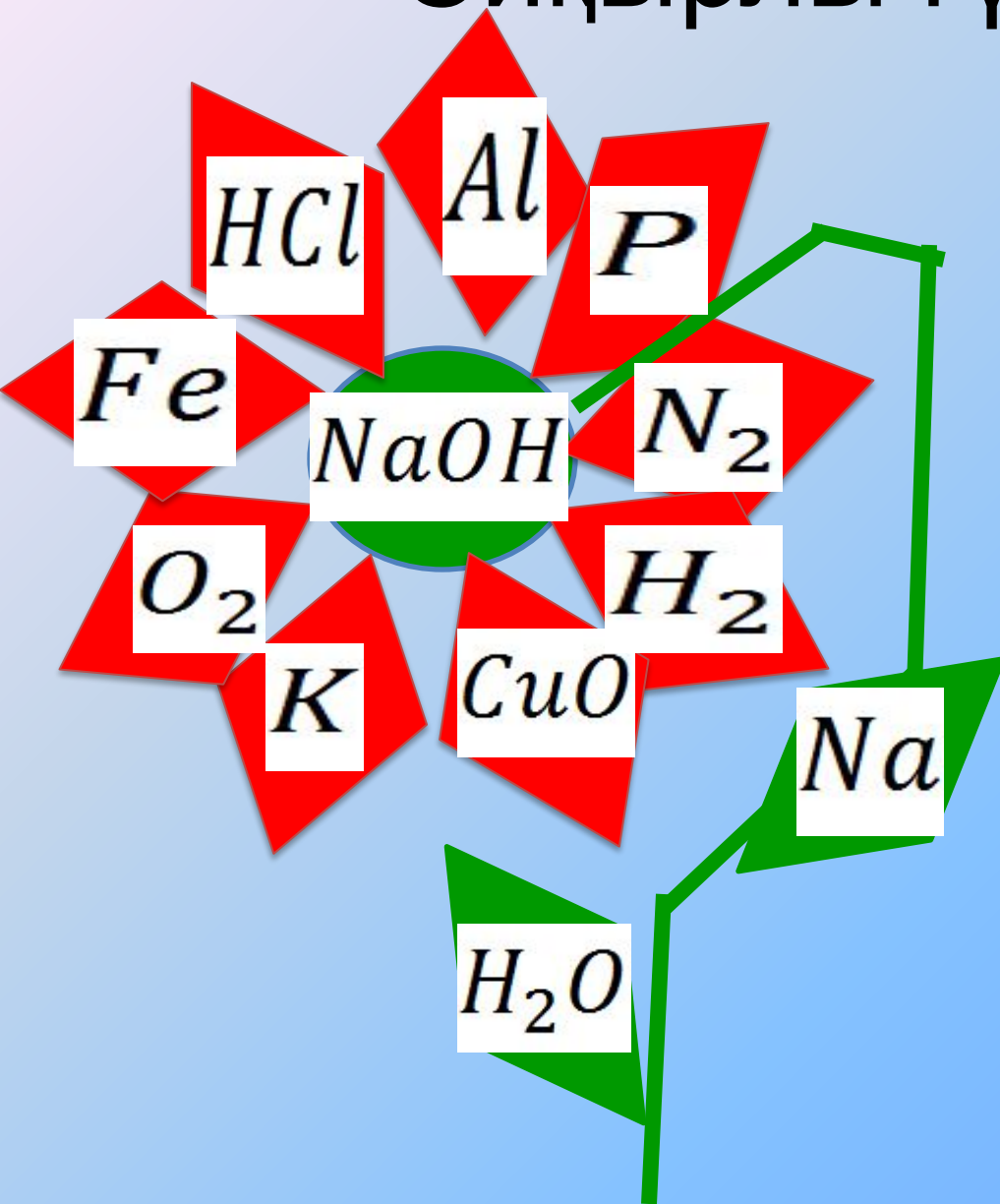
қыш

қыл

тұз

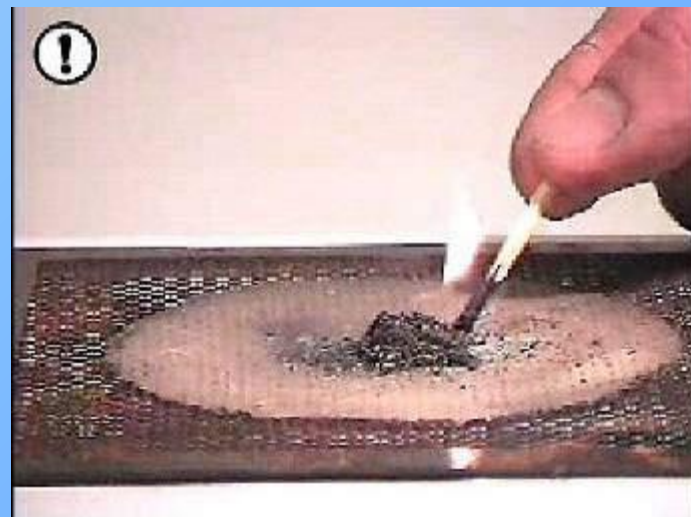
негіз

“Сиқырлы гүл” ойыны

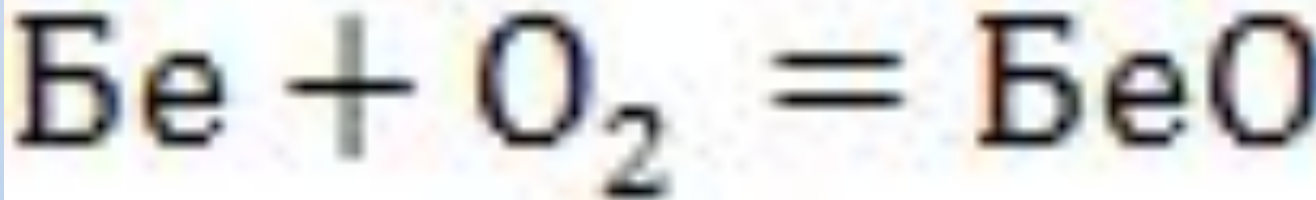
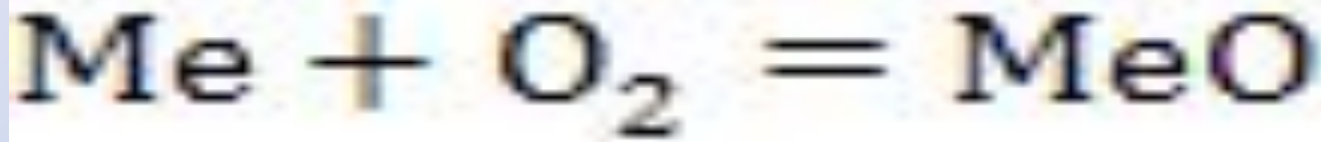


Металдар	Бейметалдар	Күрделі заттар

Тотығу реакциясы



Заттың оттектен әрекеттесу тотығу реакциясы деп аталады.



ЭO – оксидтердің жалпы формуласы.

- **Оксид**
 - **Металл оксидтері**
 - **Бейметалл оксидтері**

Оксидтерге мысал

- Оксидтердің ішінде ең көп тарағаны және ең қызықтысы



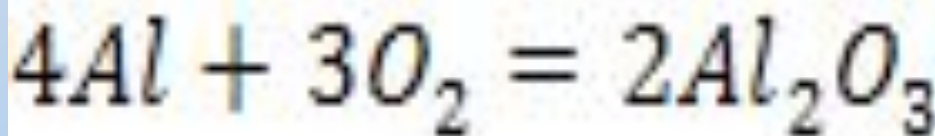
H₂O



Оксидтердің аталуы

«элемент» аты	+	элементтің валентілігі	+	«оксиді» сөзі
------------------	---	---------------------------	---	---------------

Мысалы:



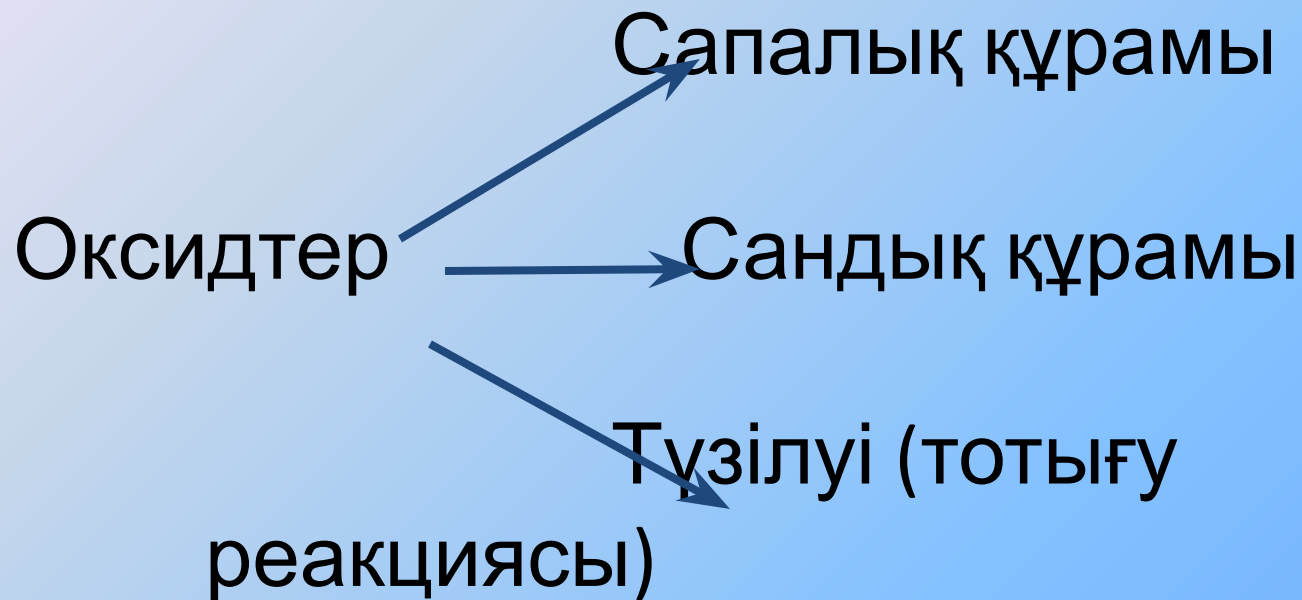
Оксидтерді халықаралық жүйемен атайды.

1-тәсілі: - алюминий (III) оксиді.

2-тәсілі: - диалмюминий триоксиді

«моно»-1, «ди» - 2, «три» - 3, «тетра» - 4, «пента»
- 5 т.б

IV. Бекіту



АЛТЫН КІЛТ. “Оксидтер” сейфіне шифрді тап. Тапқан заттарды ата.

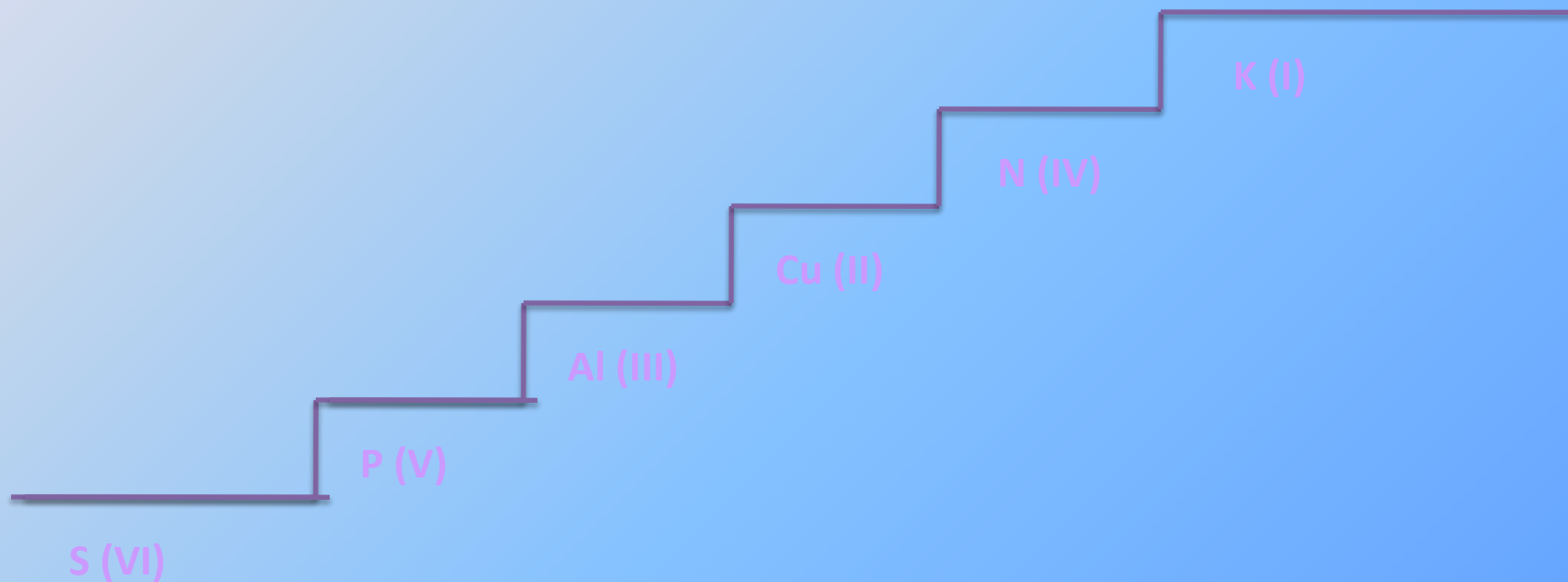


1. CO_2
2. $\text{Ba}(\text{OH})_2$
3. HCl
4. CaO
5. SO_2
6. MgO
7. HNO_3
8. KOH
9. N_2O_5
10. HI
11. P_2O_5
12. CH_4

**“Аукцион
”**

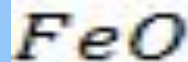
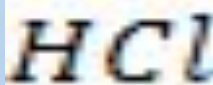
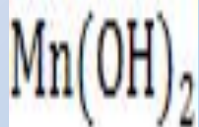
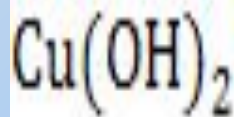
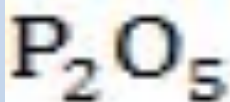
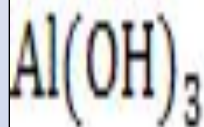
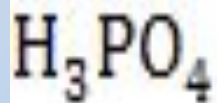
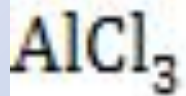
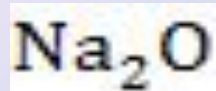
“Кедергілермен көтерілу”.

“Химиялық сатымен” көтеріле отырып, оксидтер формуласын құрып жаз. Оларды ата.

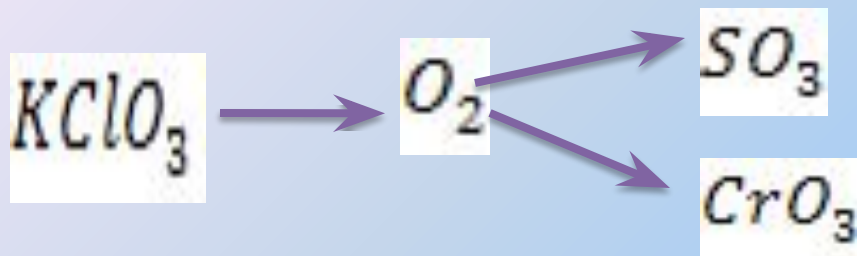


«Айқыштар мен нөлдер»

Мына төменде берілген кестеден тек оксидтерді тауып,
алыну реакциясын жазыңыз және атаңыз



“Кім жылдам?”. Төмендегі өзгерістерді орындаңыз, түзілген оксидтерді атаңыз.



“Кім математик?”

№1. 16 г күкіртті жаққанда түзілген күкірт (IV) оксидінің массасын табыңыз.

№2. Массасы 64 г SO_2 зат мөлшерін есептеңіз

№3. Массасы 44 г CO_2 зат мөлшерін есептеңіз

VI. Қорытынды

	PbO	CO_2	Ag_2O	MgO
Қорғасын моно оксиді	<i>ж</i>	<i>ш</i>	<i>к</i>	<i>а</i>
Көміртегі диоксиді	<i>е</i>	<i>а</i>	<i>м</i>	<i>е</i>
Қорғасын (II) оксиді	<i>р</i>	<i>а</i>	<i>е</i>	<i>н</i>
Магний (II) оксиді	<i>н</i>	<i>қ</i>	<i>х</i>	<i>а</i>
Күміс (I) оксиді	<i>е</i>	<i>ұ</i>	<i>й</i>	<i>л</i>
Көміртек (IV) оксиді	<i>ә</i>	<i>с</i>	<i>и</i>	<i>б</i>
Магний монооксиді	<i>ю</i>	<i>ы</i>	<i>л</i>	<i>ы</i>
Дикүміс моно оксиді	<i>м</i>	<i>ғ</i>	<i>ң</i>	<i>ф</i>

VI. Үйге: §23. №5 жаттығу
66 бет



Сабақ аяқталды....

