

Химическая викторина. 8-9 класс



Автор: Темникова Елена Сергеевна, учитель биологии и
ХИМИИ
МБОУ СОШ № 161 г.о.Самара





№1. Чей портрет?

Варианты:

- 1) Д.И.Менделеев (периодический закон)
- 2) А.М.Бутлеров (теория строения химических веществ)
- 3) Х.Бранд (открытие фосфора)
- 4) Д.Пристли (открытие кислорода)
- 5) Э.Резерфорд (планетарная модель строения атома)
- 6) П.Кюри (явление радиоактивности)
- 7) М.В.Ломоносов (закон сохранения массы)





<http://linda6035.ucoz.ru/>

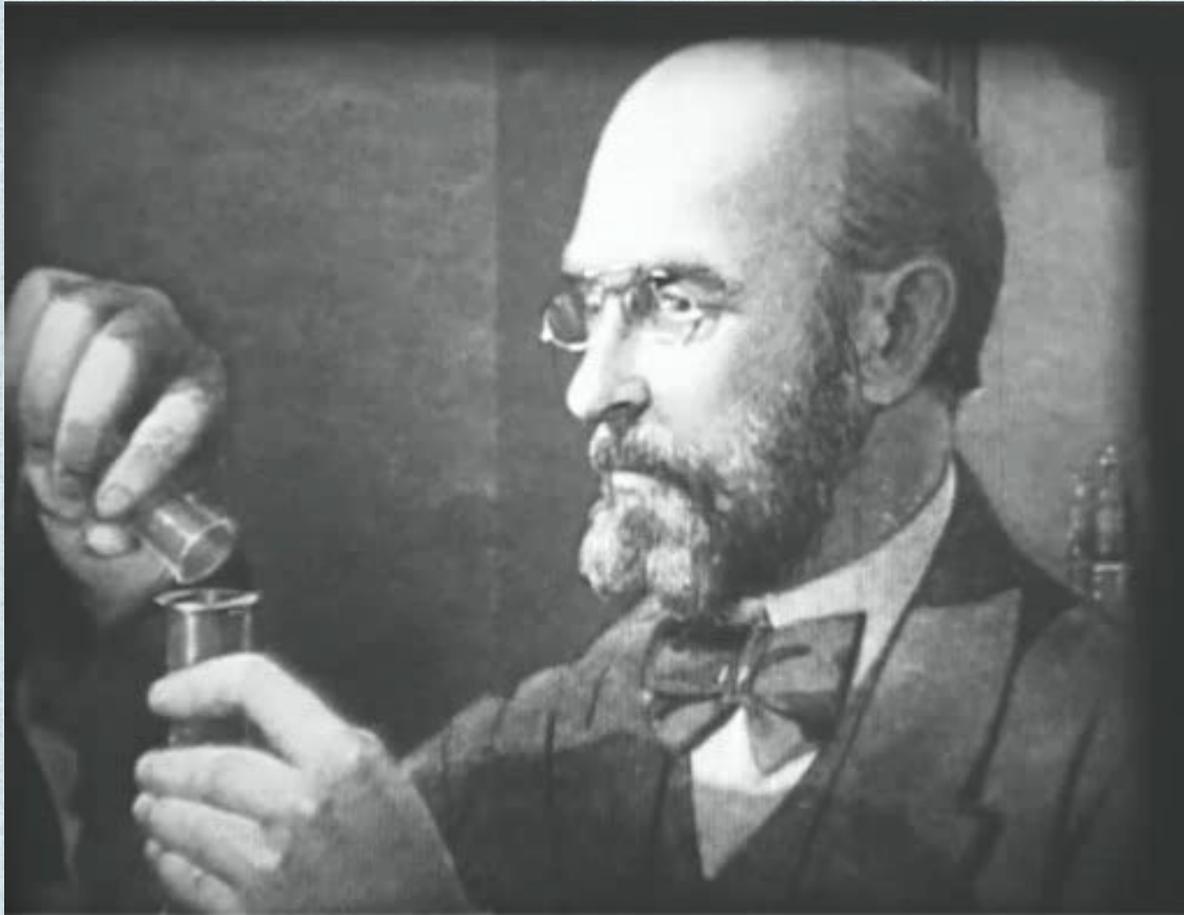


1



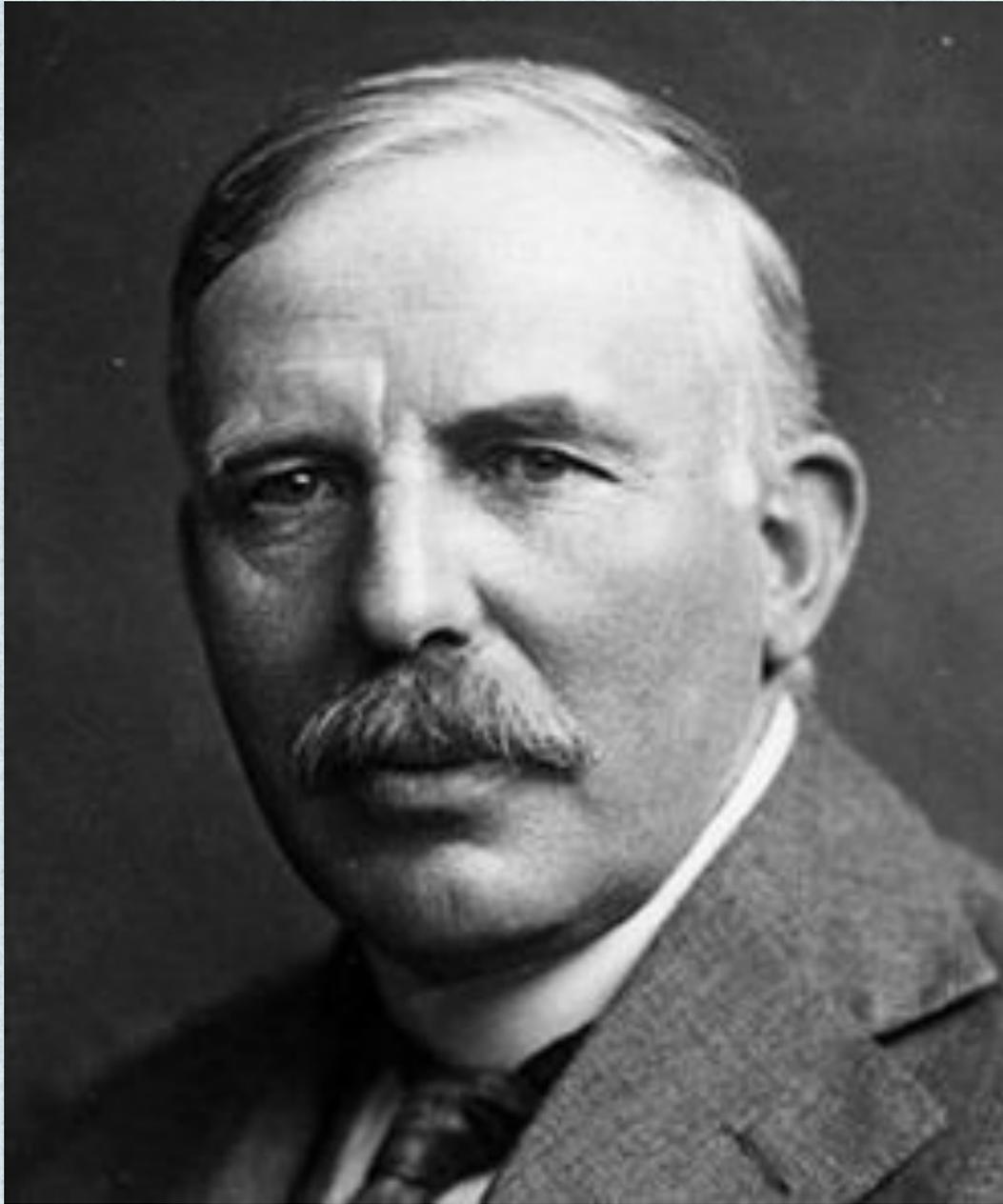
2





3



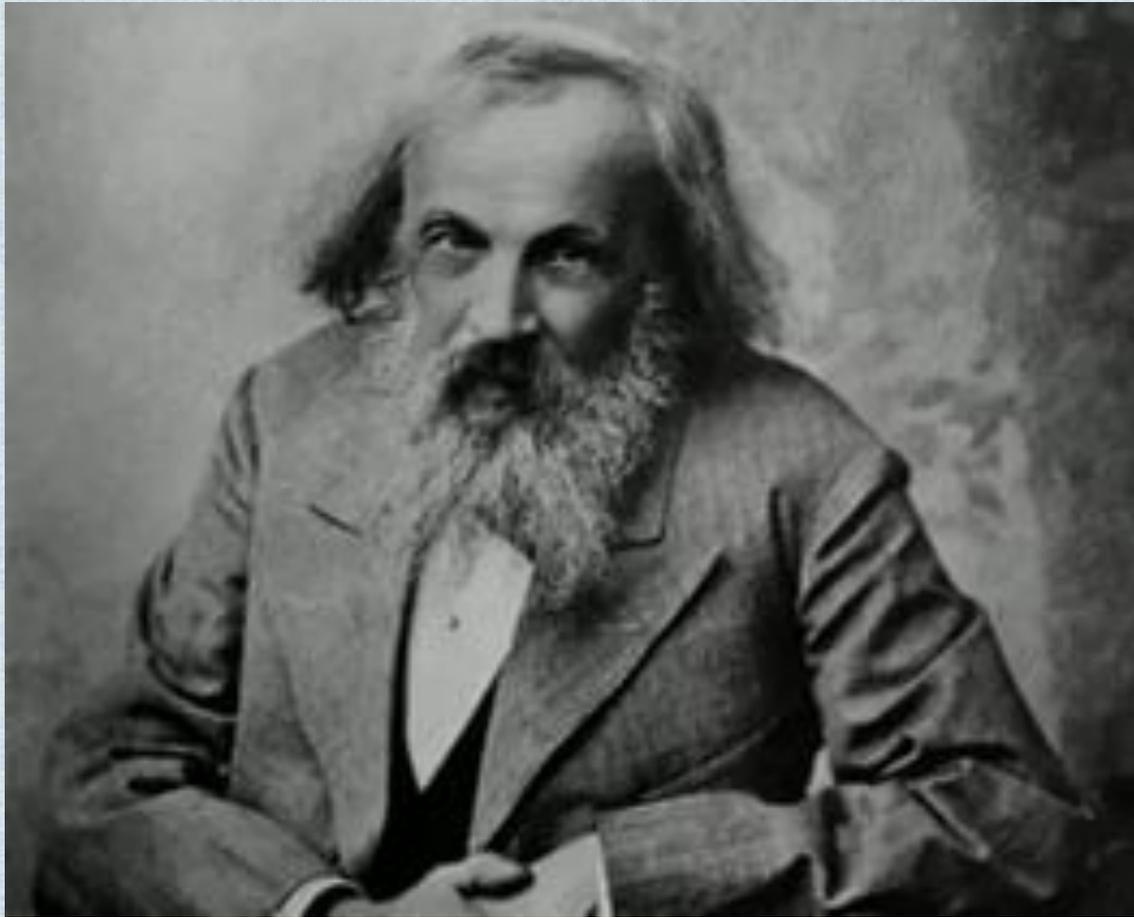


4





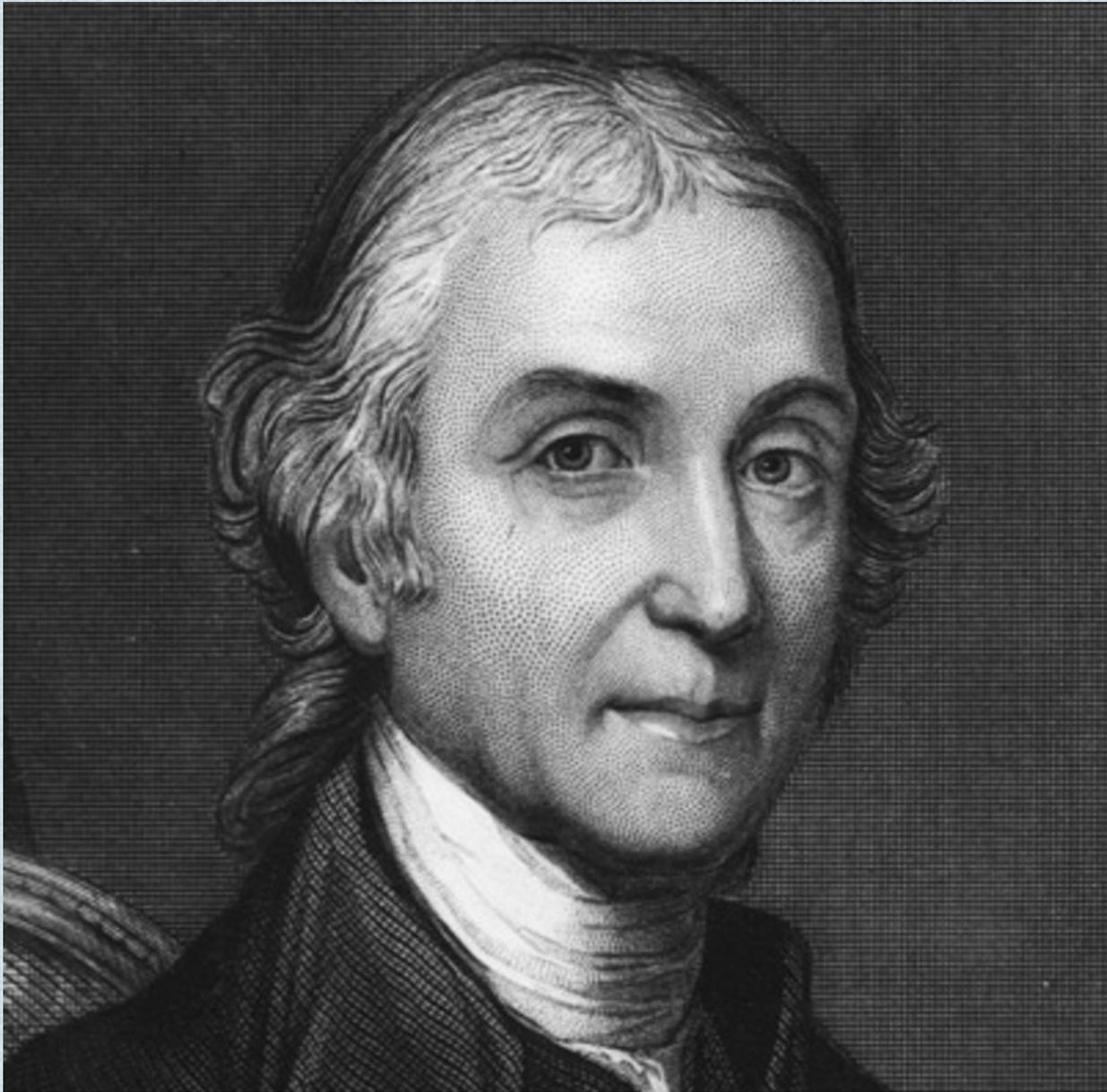
5



6



<http://linda6035.ucoz.ru/>



7

№2.Лабораторная посуда

1



2





3





4

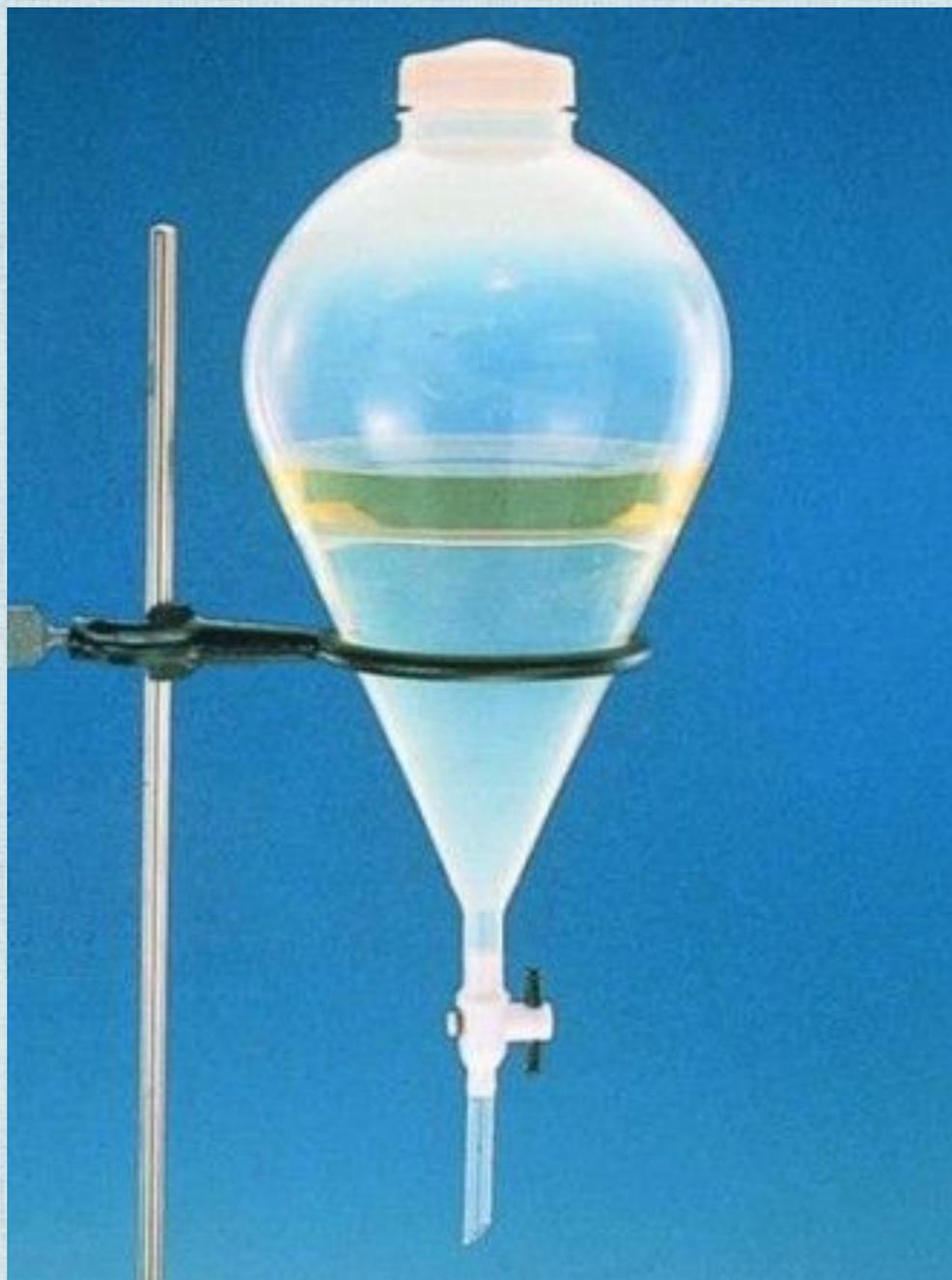




5



6





<http://linda6035.ucoz.ru/>



7



8



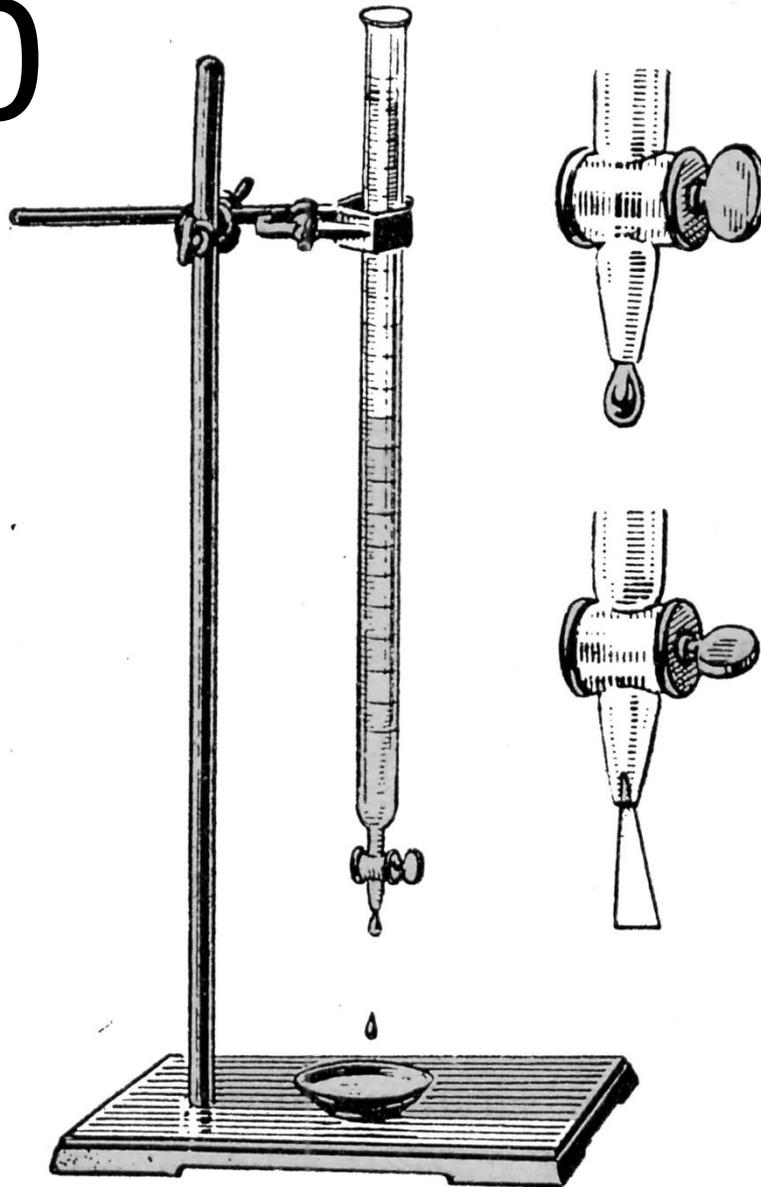


<http://linda6035.ucoz.ru/>



9

10





№3. Что за

~~веществом?~~ газ

2. Гашеная известь

3. Мел

4. Плавиковая кислота

5. Бурый газ

6. Марганцовка

7. Нашатырь

8. Кремнезем

9. Кокс

10. Поваренная соль





ОТВЕТЫ:

1. CO_2
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
3. CaCO_3
4. HF
5. NO_2
6. KMnO_4
7. NH_4Cl
8. SiO_2
9. C
10. NaCl



№4.

1

Ребусы

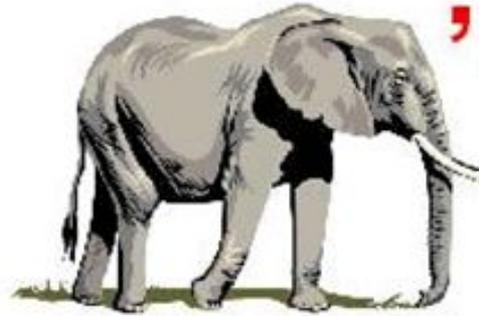
Э



325



2



23



3

руй

T



4



5



ИЕ



6



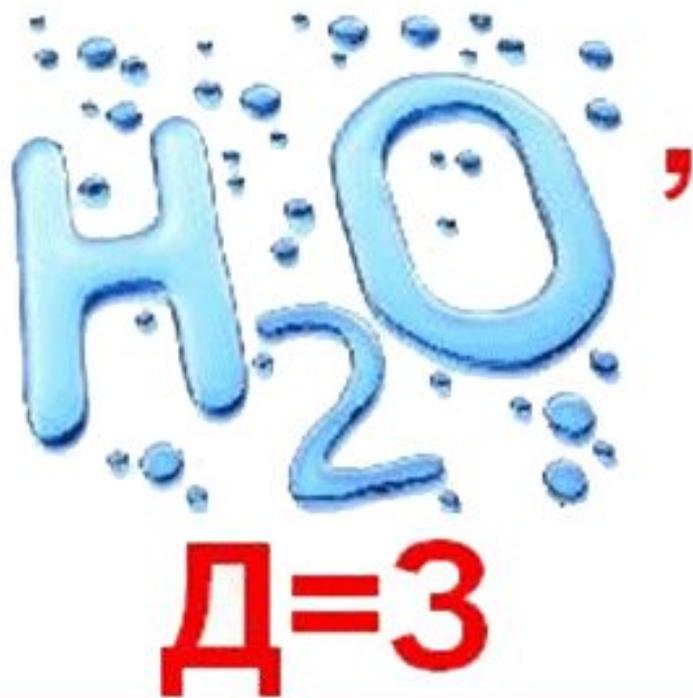
$\Phi = \text{Б}$



$\Gamma = 3$



7





8



9



4=E



Ю=y



10



231



1



11



K=C
1243

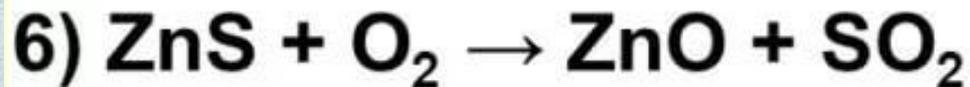
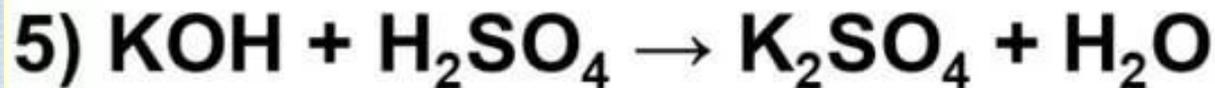
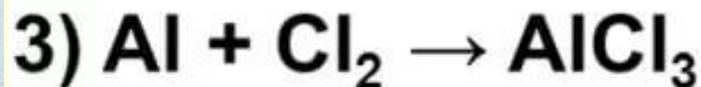
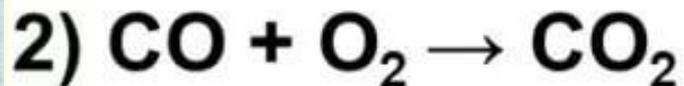
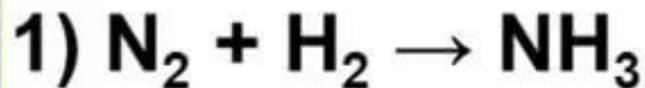


A=И
125



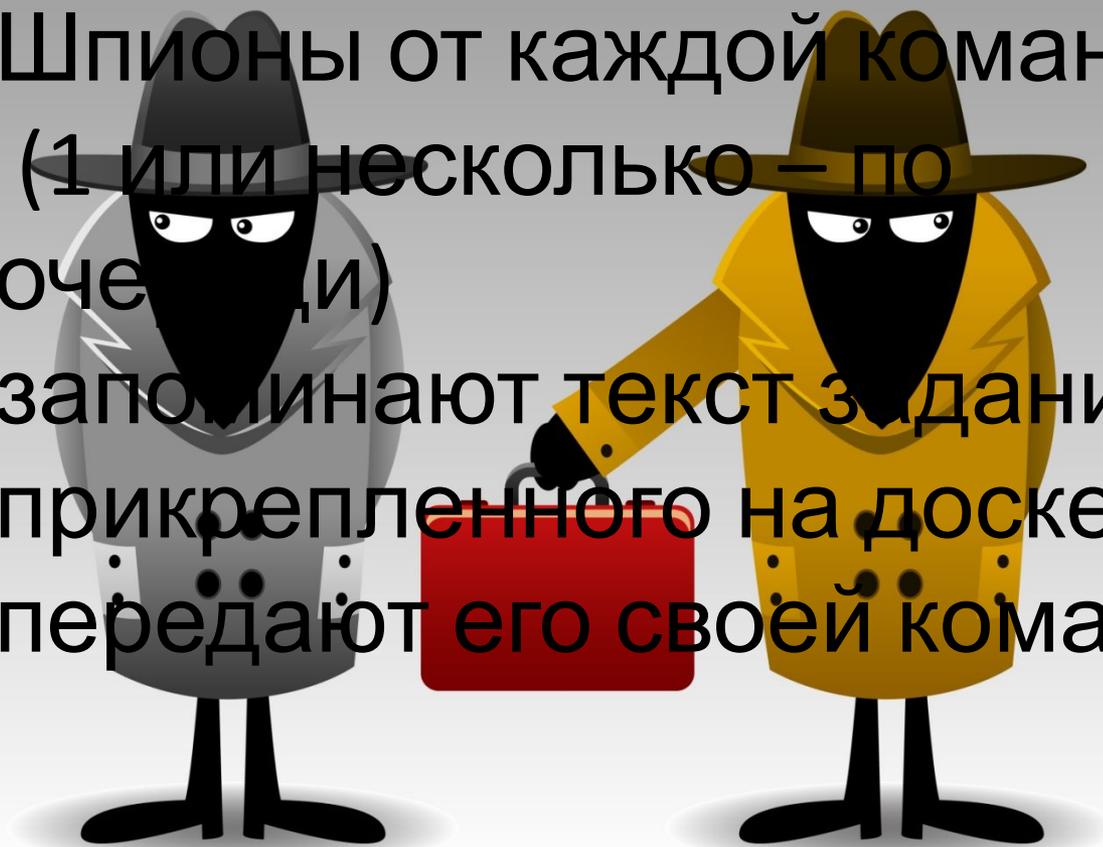
№5. Расставить коэффициенты в

уравнении реакции



№6. Шпионское

Шпионы от каждой команды (1 или несколько – по очереди) запоминают текст задания, прикрепленного на доске, и передают его своей команде.



К раствору иодида натрия добавили бром. Образовавшееся простое вещество далее прореагировало с водородом, а полученная при этом кислота – с алюминием с образованием соли и водорода. К полученной соли добавили раствор гидроксида калия, при этом выпал белый студенистый осадок. Напишите уравнения описанных реакций.



Решение:

