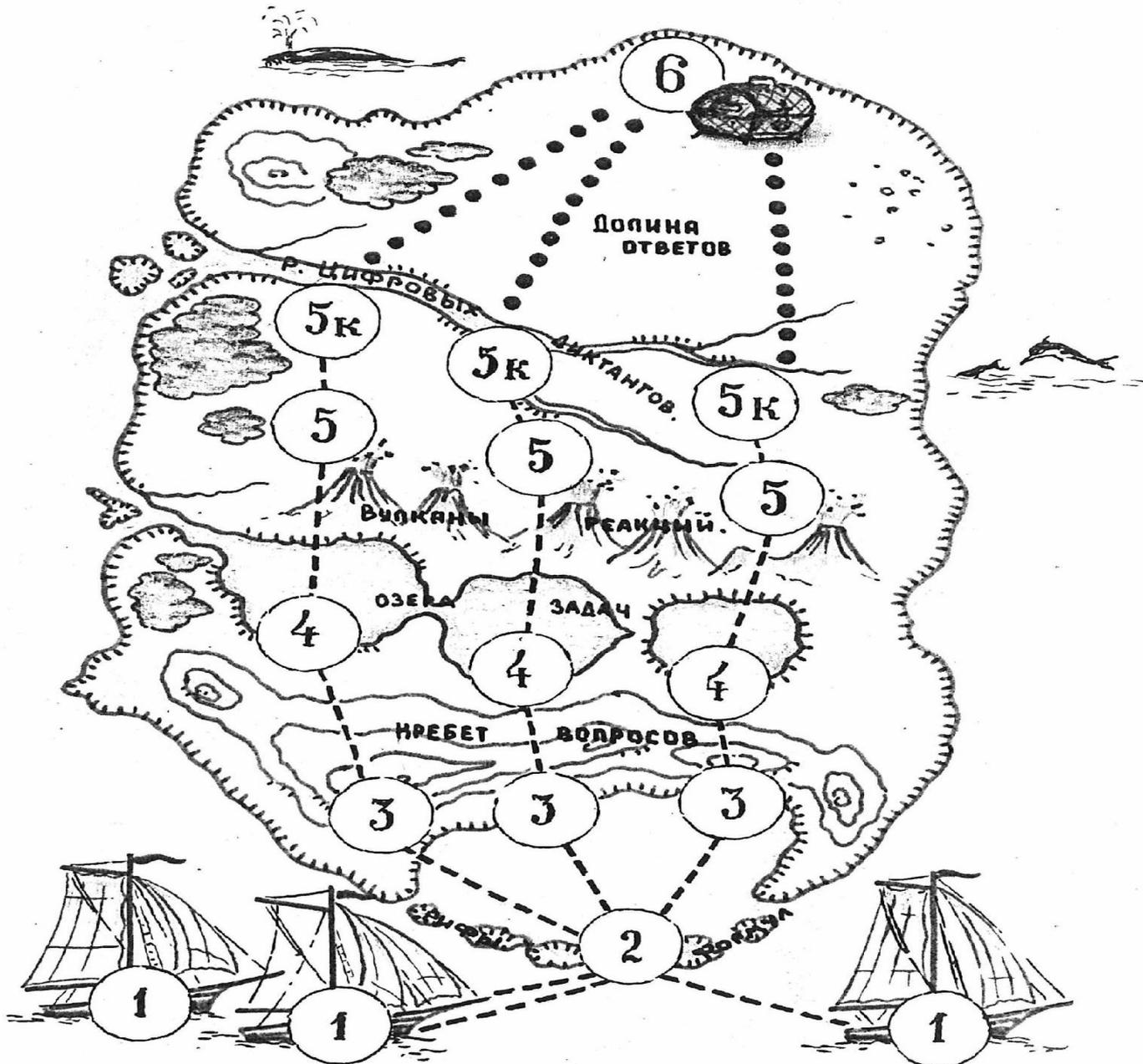


Урок – путешествие «Первоначальные химические понятия»

Разработала
учитель химии и биологии
высшей категории
Л. Н. Черёмина

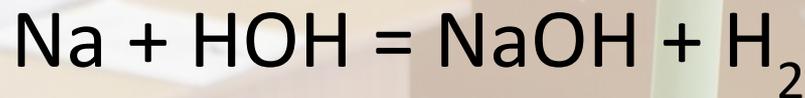
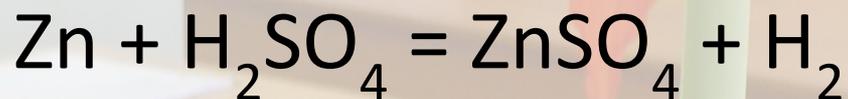
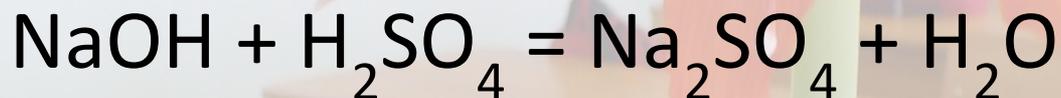
ОСТРОВ СОКРОВИЩ.



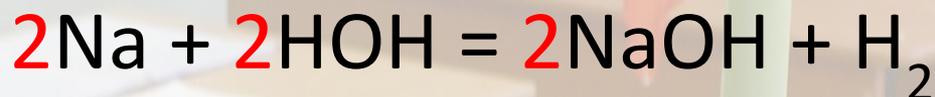
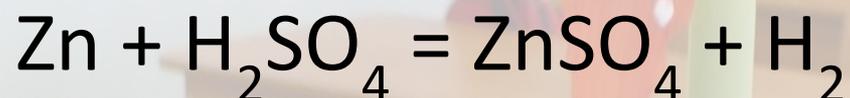
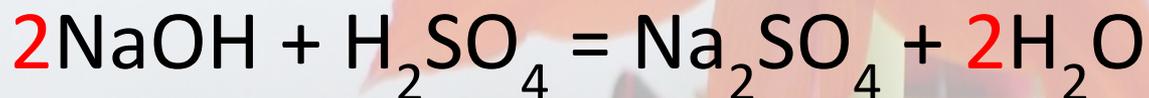
Постройте формулы оксидов.

формула	1 вариант	2 вариант	3 вариант
оксида	хлора (VII)	мышьяка (V)	брома (VII)
оксида	натрия	калия	лития
оксида	фосфора (V)	железа(III)	алюминия
оксида	цинка	кальция	магния
оксида	серы (IV)	олова (IV)	серы (VI)

Расставьте коэффициенты в химических реакциях.



Проверка



Тестовая работа.

1. Какое из веществ является простым?

а) вода б) алмаз в) поваренная соль

2. В какой фразе о кислороде говорится как о химическом элементе?

а) поддерживает дыхание б) является составной частью воздуха в) входит в состав воды.

3. Фильтрованием разделяют смесь

а) нерастворимых одна в другой жидкостях б) жидкости и нерастворимого в ней вещества в) жидкости и растворённого в ней вещества.

4. Спирт и воду можно разделить

а) фильтрованием б) дистилляцией в) выпариванием

5. Какое явление относят к химическим?

а) обазование инея б) испарение воды в) выделение газа

6. Отстаивание применяют в том случае, когда жидкое вещество отличается от воды

а) температурой кипения б) плотностью в) массовой долей в смеси

7. Какая формула лишняя?

а) MgO б) Cr_2O_3 в) Mg_3N_2 г) P_2O_5

8. Какой элемент одновалентен?

а) Mg б) O в) K г) Ca д) Zn е) Be

9. В реакциях соединения в левой части уравнения пишут

а) одно вещество б) два и более веществ

10. В какой реакции отсутствует коэффициент?

а) $2HgO = 2Hg + O_2$ б) $SO_2 + O_2 = SO_3$
в) $2Na + S = Na_2S$ г) $2Al + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2$

Тестовая работа.

Проверка.

1. Какое из веществ является простым?

а) вода б) алмаз в) поваренная соль

2. В какой фразе о кислороде говорится как о химическом элементе?

а) поддерживает дыхание б) является составной частью воздуха в) **входит в состав воды.**

3. Фильтрованием разделяют смесь

а) нерастворимых одна в другой жидкостях б) **жидкости и нерастворимого в ней вещества** в) жидкости и растворённого в ней вещества.

4. Спирт и воду можно разделить

а) фильтрованием б) **дистиляцией** в) выпариванием

5. Какое явление относят к химическим?

а) обазование инея б) испарение воды в) **выделение газа**

6. Отстаивание применяют в том случае, когда жидкое вещество отличается от воды

а) температурой кипения б) **плотностью** в) массовой долей в смеси

7. Какая формула лишняя?

а) MgO б) Cr_2O_3 в) **Mg_3N_2** г) P_2O_5

8. Какой элемент одновалентен?

а) Mg б) O в) **K** г) Ca д) Zn е) Be

9. В реакциях соединения в левой части уравнения пишут

а) одно вещество б) **два и более веществ**

10. В какой реакции отсутствует коэффициент?

а) $2HgO = 2Hg + O_2$ б) **$SO_2 + O_2 = SO_2$**

Рефлексия.

Вопрос	Знак - смайл
1. Как вы оцениваете свою подготовку к уроку?	
2. Как вы оцениваете свой вклад в работу группы?	
3. Как вы оцениваете работу вашей группы?	
4. Как вы оцениваете урок?	

Отлично 	Удовлетворительно 
Хорошо 	Неудовлетворительно 

Домашнее задание.

- повт. п. 1-14
- повт. п. 1-14, составить формулы оксидов элементов с валентность 1,2,3 – 5 формул.
- повт. п. 1-14, решить задачу на нахождение массы кислорода для реакции с 15 г магния.