

ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ

ОБОБЩАЮЩИЙ УРОК

Чтобы что-то узнать,
Нужно уже что-то
знать.

С.Лем

РАЗМИНКА

ДЕМОНСТРАЦИЯ КОМАНДАМИ ЗНАНИЙ ТЕРМИНОВ

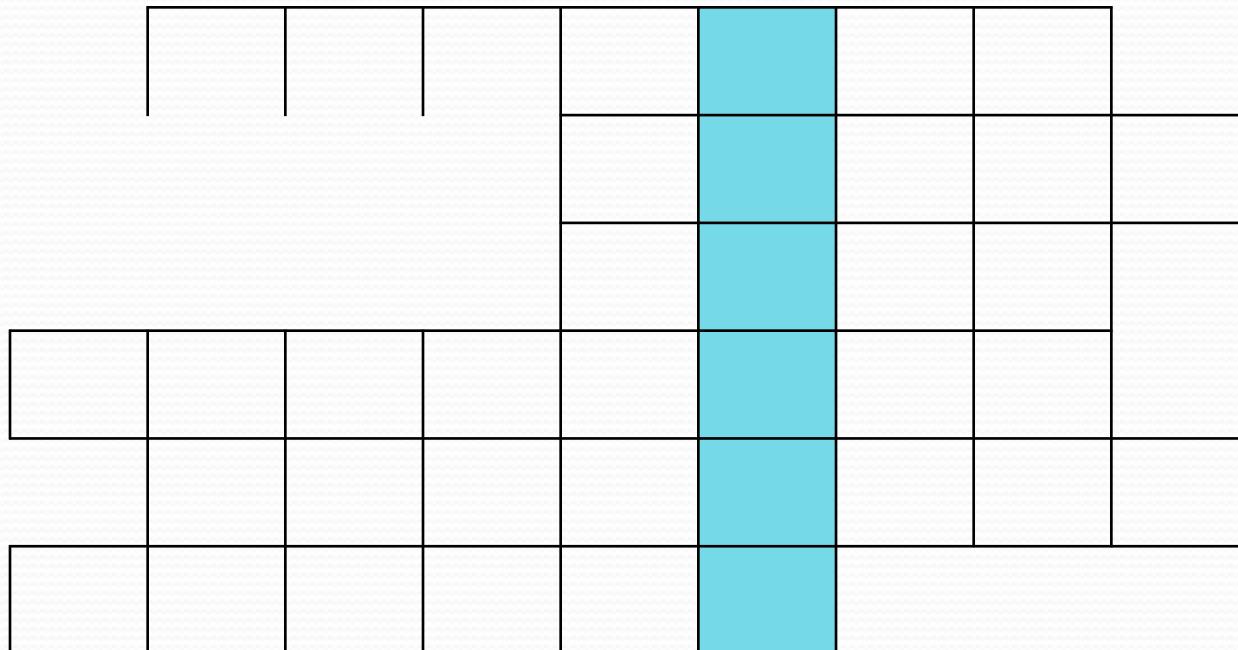
«РАЗМИНКА»

I команда	II команда	III команда
химия	молекула	атом
химический элемент	чистое вещество	химические явления
физические явления	химическая формула	однородные и неоднородные смеси
относительная атомная масса	относительная молекулярная масса	молярная масса

СЛОВОГРАММА

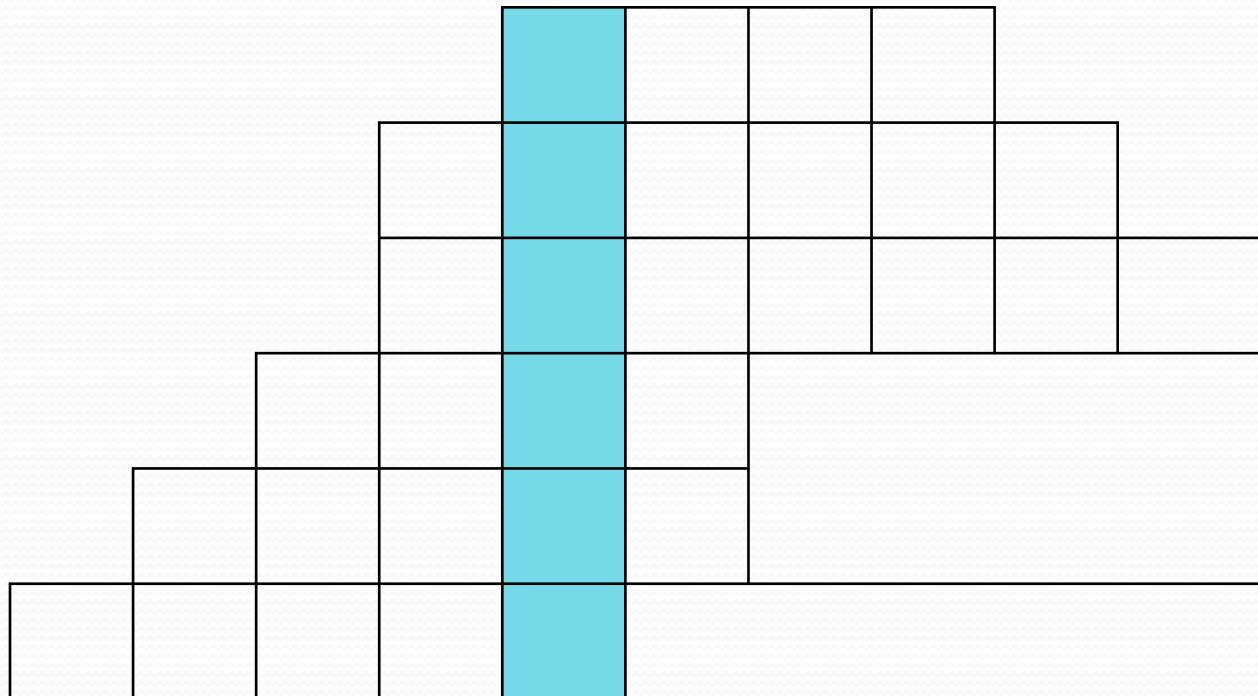
ВЕРНО ЗАПИСАВ НАЗВАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ
ЭЛЕМЕНТОВ В СООТВЕТСТВУЮЩИЕ СТРОКИ, В
ВЫДЕЛЕННОМ ВЕРТИКАЛЬНОМ СТОЛЬЦЕ ВЫ
ПРОЧТЁТЕ НАЗВАНИЕ ЕЩЁ ОДНОГО ЭЛЕМЕНТА.

«СЛОВОГРАММА 1»



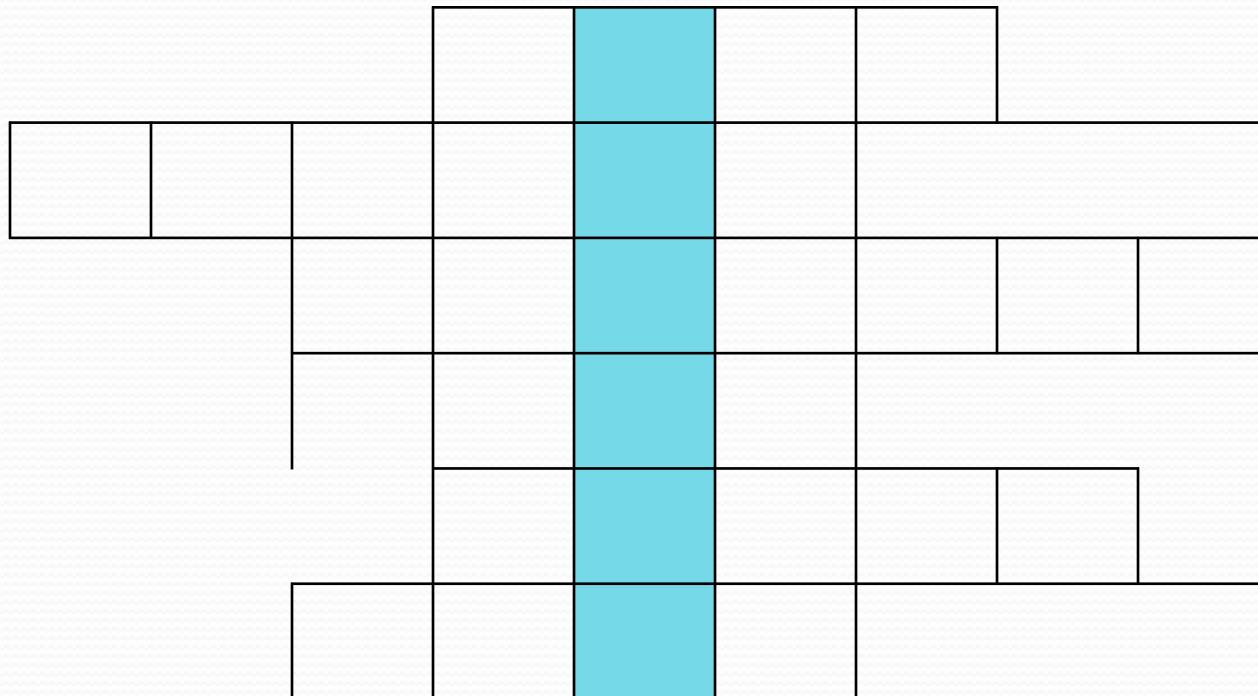
- Si
- K
- F
- O
- Al
- Mg

«СЛОВОГРАММА 2»



- Cu
- Na
- C
- Zn
- Ba
- K

«СЛОВОГРАММА 3»



- N
- P
- C
- Br
- Hg
- Cl

ТРЕТИЙ лишний

НЕОБХОДИМО ОБНАРУЖИТЬ лишнюю формулу
ПРОСТОГО ИЛИ СЛОЖНОГО ВЕЩЕСТВА

«ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ»

1. $\text{S}, \text{H}_2, \text{H}_2\text{S}$ $\text{NaOH}, \text{CaO}, \text{O}_2$
2. $\text{HCl}, \text{Cl}_2, \text{Si}$ $\text{Al}, \text{Al}_2\text{O}_3, \text{CuO}$
3. $\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{MgO}, \text{Mg}$ $\text{O}_3, \text{C}, \text{CO}$

СЧАСТЛИВЫЙ БИЛЕТ

РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ НА ВЫЧИСЛЕНИЕ МАССОВОЙ ДОЛИ
ЭЛЕМЕНТА В СЛОЖНОМ ВЕЩЕСТВЕ

ВОССТАНОВЛЕНИЕ УТРАЧЕННОГО

СЛУЧАЙНО БЫЛА СТЁРТА ВАЖНАЯ ИНФОРМАЦИЯ В
ТАБЛИЦЕ, ПОМОГИТЕ ВОССТАНОВИТЬ ЕЁ

«ВОССТАНОВЛЕНИЕ УТРАЧЕННОГО»

«ВОССТАНОВЛЕНИЕ УТРАЧЕННОГО»

Вещество	Mr	M	m	n	N	V _m	N _A	V
O ₂	32	32г/моль	20г	0,625моль	3,75·10 ²³ молекул	22,4л/моль	6·10 ²³ молекул/моль	14л
N ₂	28	28г/моль	54г	2моль	12·10 ²³ молекул	22,4л/моль	6·10 ²³ молекул/моль	44,8л
HCl	36,5	36,5г/моль	3,65г	0,1моль	0,6·10 ²³ молекул	22,4л/моль	6·10 ²³ молекул/моль	2,24л

КОНКУРС КАПИТАНОВ

ОПРЕДЕЛИТЬ ВАЛЕНТНОСТЬ ПО ФОРМУЛЕ И
СОСТАВИТЬ ФОРМУЛЫ ПО ИЗВЕСТНОЙ ВАЛЕНТНОСТИ
ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

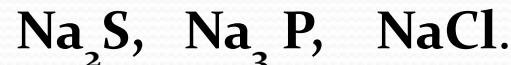
«КОНКУРС КАПИТАНОВ»

I. Определить валентность элементов в соединениях



Составить формулу **оксида углерода (IV)**.

II. Определить валентность элементов в соединениях



Составить формулу **оксида железа (III)**.

III. Определить валентность элементов в соединениях



Составить формулу **оксида натрия**.

Итоговые результаты

Команда	Разминка	Слово-грамма	Третий лишний	Счастливый билет	Восстановление утраченного	Конкурс капитанов	Итог
1							
2							
3							

**ВСЕМ СПАСИБО ЗА
РАБОТУ**

