


ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ

ОБОБЩАЮЩИЙ УРОК



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

С.Лем

РАЗМИНКА

ДЕМОНСТРАЦИЯ КОМАНДАМИ ЗНАНИЙ ТЕРМИНОВ

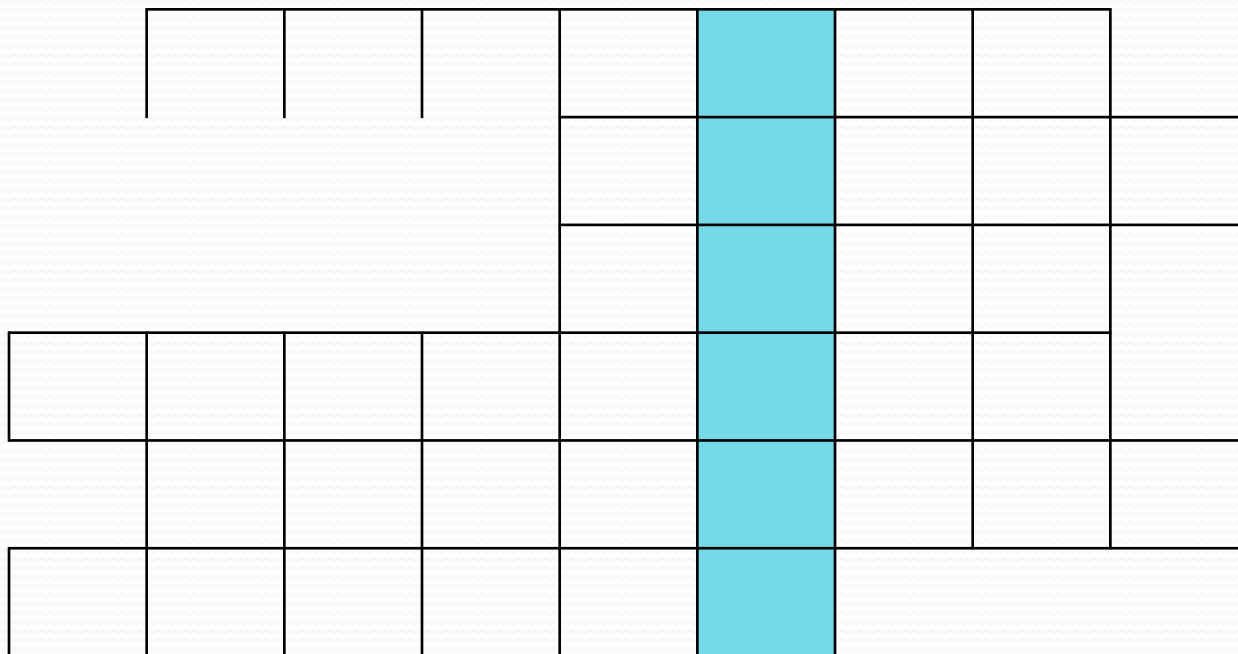
«РАЗМИНКА»

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

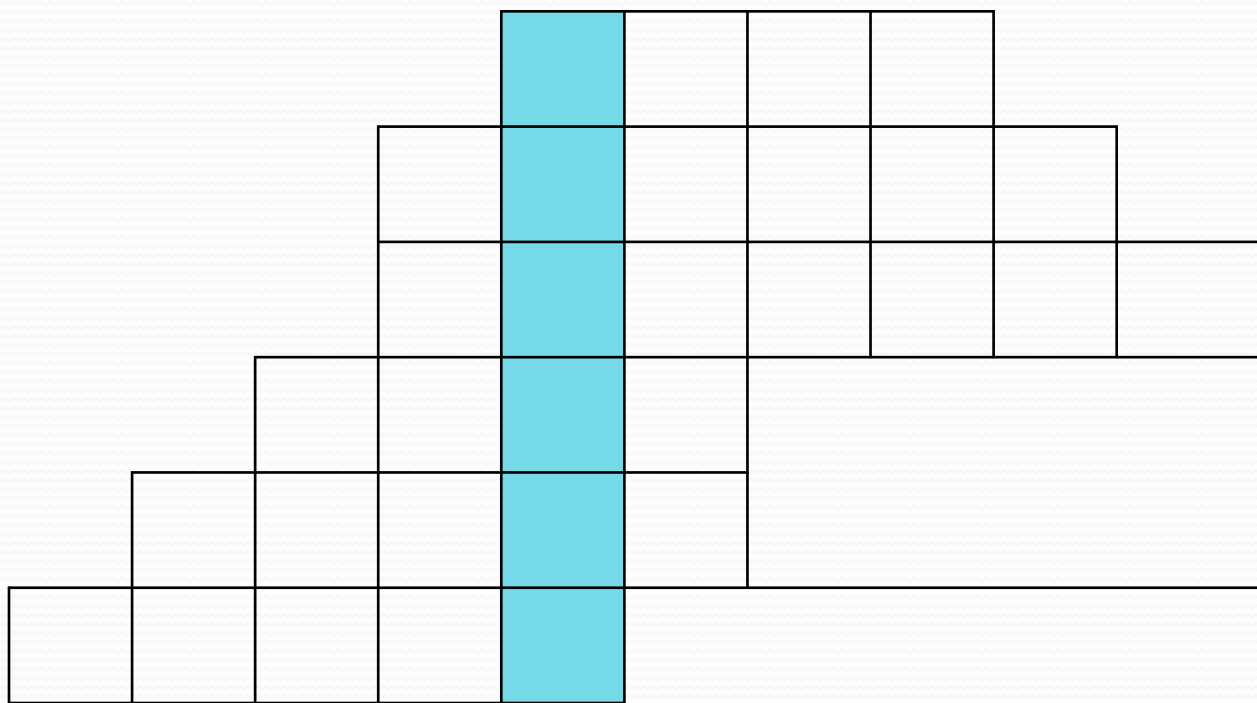
ВЕРНО ЗАПИСАВ НАЗВАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ В СООТВЕТСТВУЮЩИЕ СТРОКИ, В ВЫДЕЛЕННОМ ВЕРТИКАЛЬНОМ СТОЛБЦЕ ВЫ ПРОЧТЁТЕ НАЗВАНИЕ ЕЩЁ ОДНОГО ЭЛЕМЕНТА.

«СЛОВОГРАММА 1»



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

«СЛОВОГРАММА 2»



● Cu

● Na

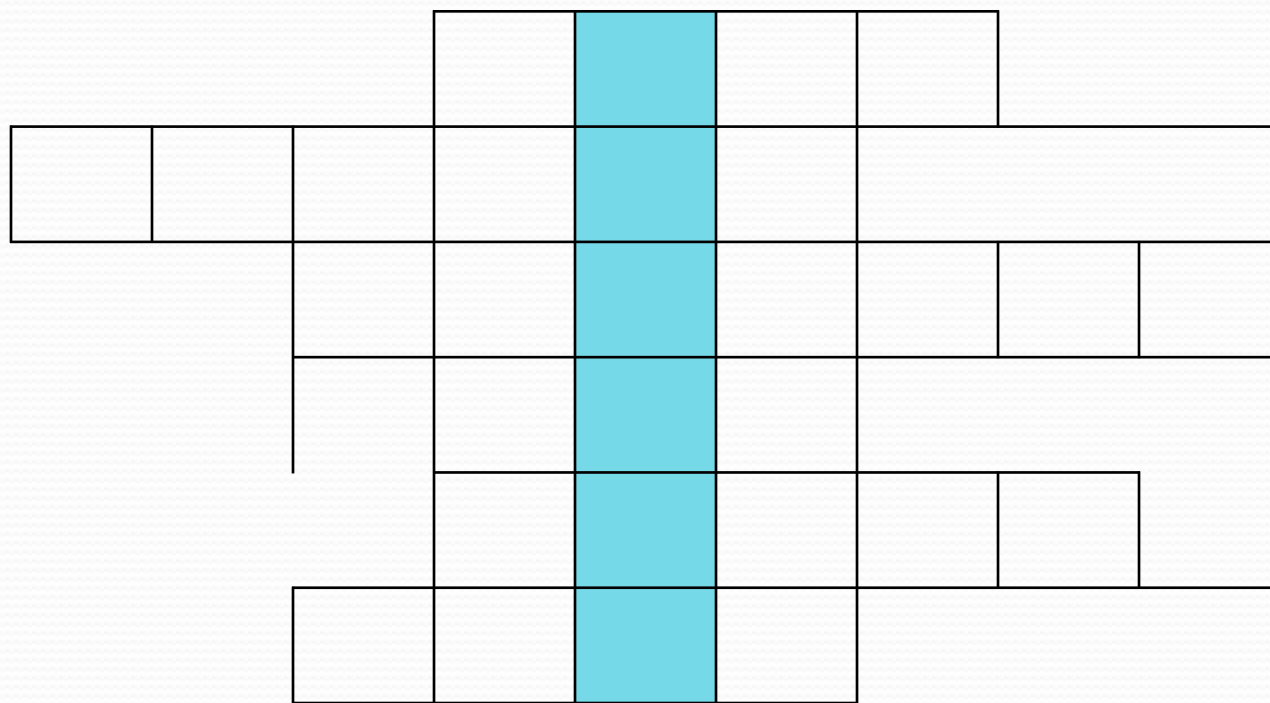
● C

● Zn

● Ba

● K

«СЛОВОГРАММА 3»



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

ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ

НЕОБХОДИМО ОБНАРУЖИТЬ ЛИШНЮЮ ФОРМУЛУ
ПРОСТОГО ИЛИ СЛОЖНОГО ВЕЩЕСТВА

«ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ»

1. S, H₂, H₂S

NaOH, CaO, O₂

2. HCl, Cl₂, Si

Al, Al₂O₃, CuO

3. Fe₂O₃, MgO, Mg

O₃, C, 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»

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	Восстановле ние утраченного	Конкурс капитанов	Итог
1							
2							
3							

**ВСЕМ СПАСИБО ЗА
РАБОТУ**

