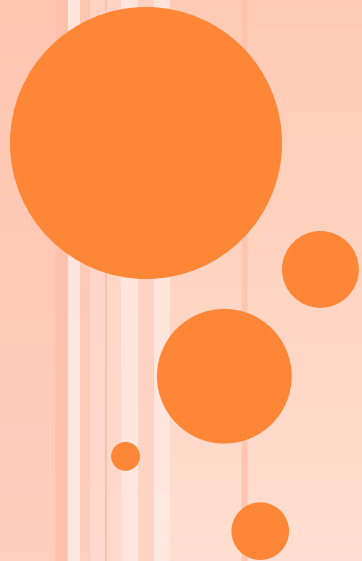
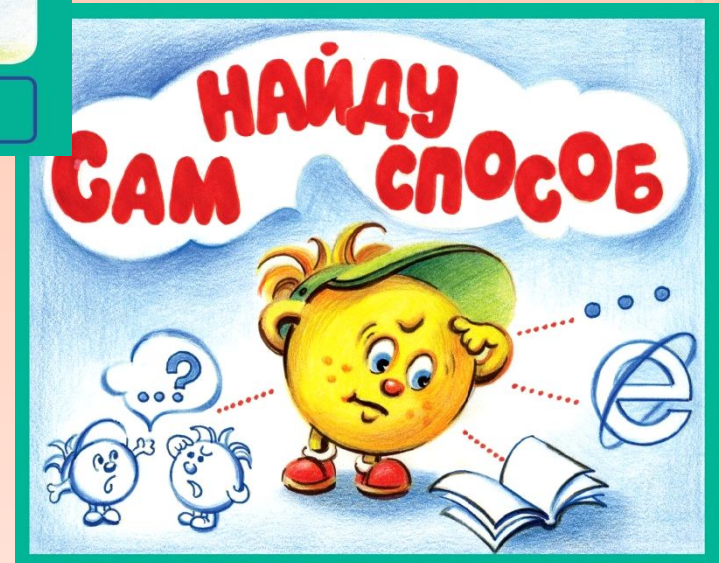
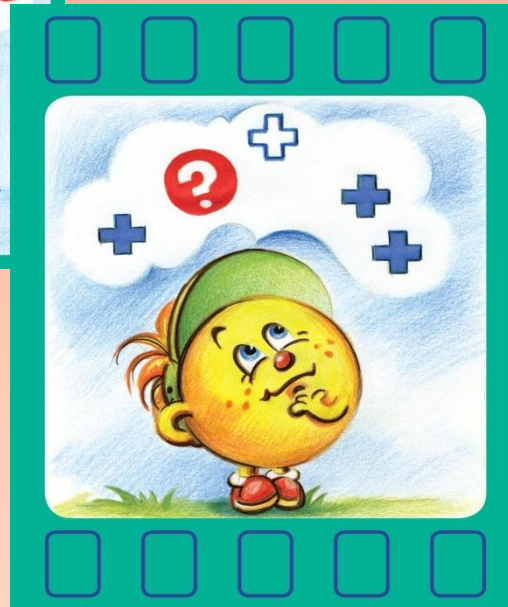


*“Повторение – мать
учения”.*



СТРАТЕГИЯ «БОЛЬШОЙ ПАЛЕЦ»

**Показать пальцем, какое у Вас
настроение**

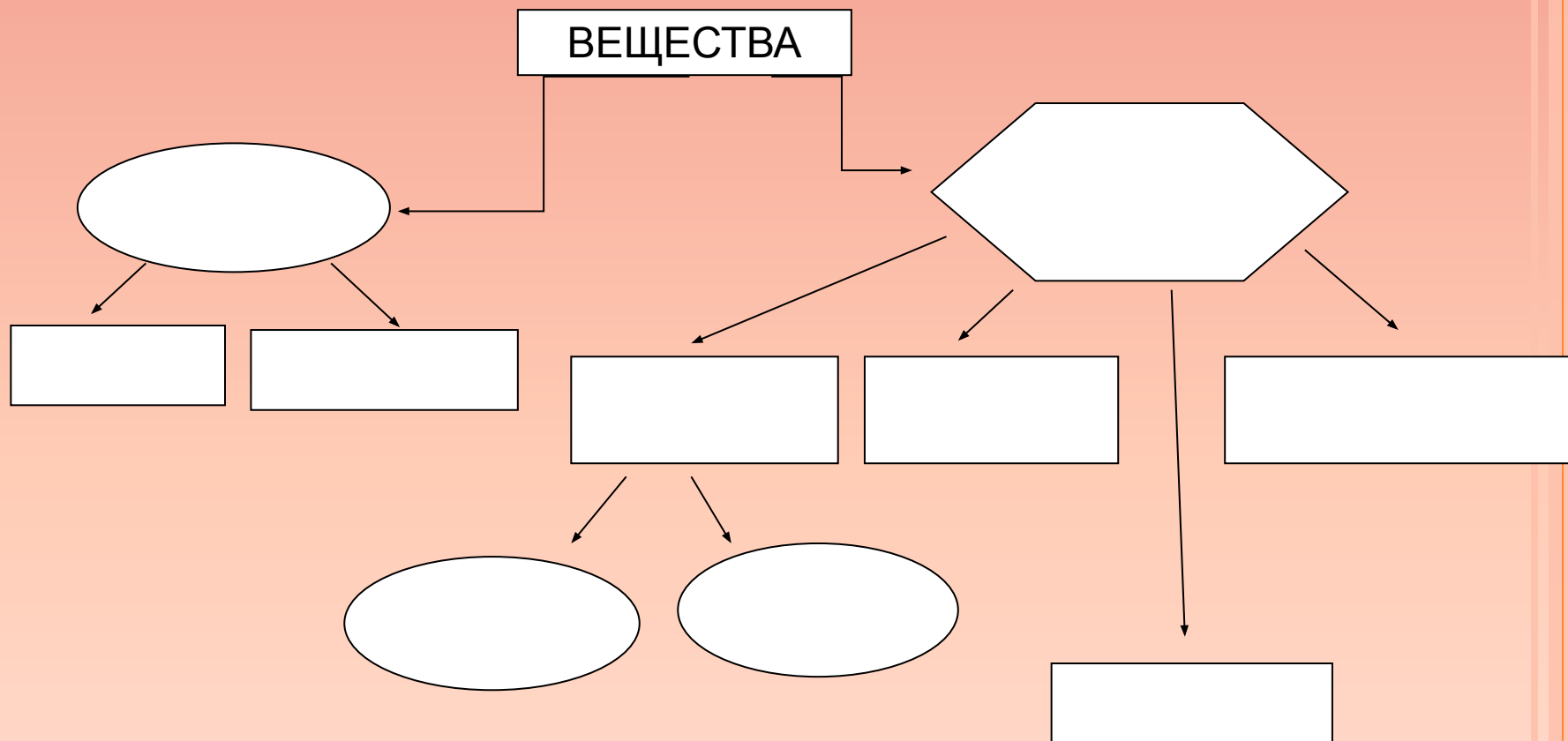
**(поднятый вверх большой палец –
настроение отличное,**

вниз – плохое,

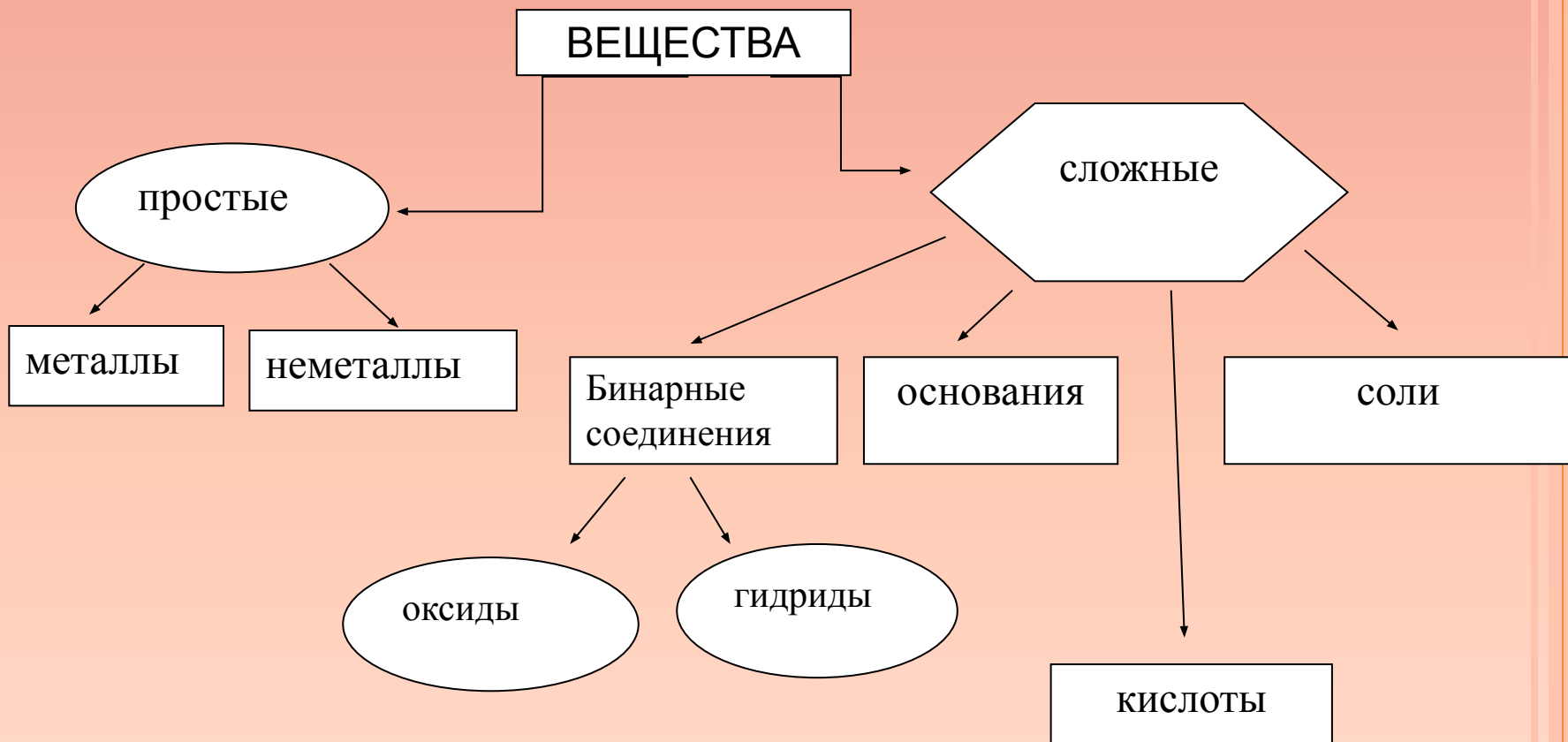
в сторону - нормальное)



Вспомним, что мы уже знаем, а для этого заполним кластер



Вспомним, что мы уже знаем, а для этого ЗАПОЛНИМ КЛАСТЕР



ТЕМА УРОКА

«Соединения химических элементов»



ЗАДАНИЕ 1

Распределите вещества в таблицу по соответствующим им классам и дайте названия:

KOH , SO_2 , HCl , BaCl_2 , P_2O_5 , NaOH , CaCO_3 ,
 H_2SO_4 , HNO_3 , MgO , Ca(OH)_2 , Li_3PO_4

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли



ПРОВЕРЬ СЕБЯ

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли
SO_2 оксид серы (IV)	NaOH гидроксид натрия	HCl соляная кислота	BaCl_2 хлорид бария
P_2O_5 оксид фосфора (V)	KOH гидроксид калия	H_2SO_4 серная кислота	CaCO_3 карбонат кальция
MgO оксид магния (II)	Ca(OH)_2 гидроксид кальция	HNO_3 азотная кислота	Li_3PO_4 фосфат лития



ЗАДАНИЕ 2

Составить формулы оксидов, соответствующих основаниям и кислотам:

Кремниевая кислота-

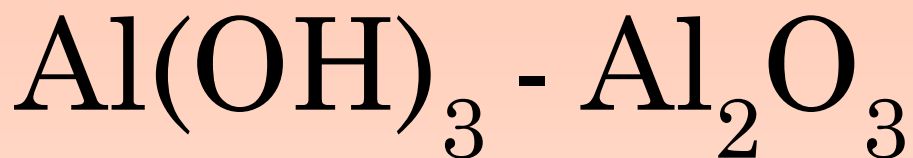
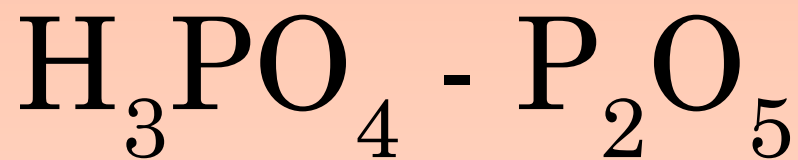
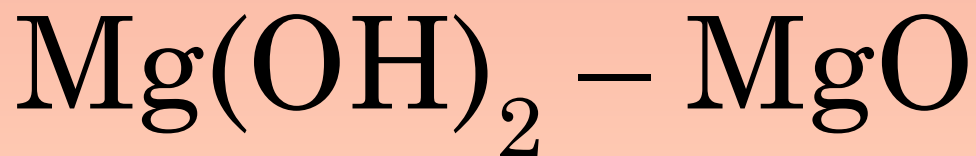
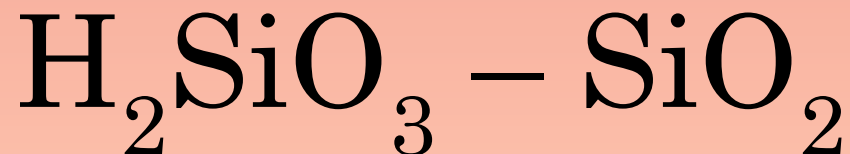
Гидроксид магния-

Фосфорная кислота-

Гидроксид алюминия-



ПРОВЕРЬ СЕБЯ



ЗАДАНИЕ 3

Запишите формулы солей:

Хлорид железа (III)

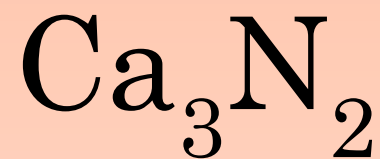
Сульфат железа (III)

Нитрид кальция

Нитрат кальция

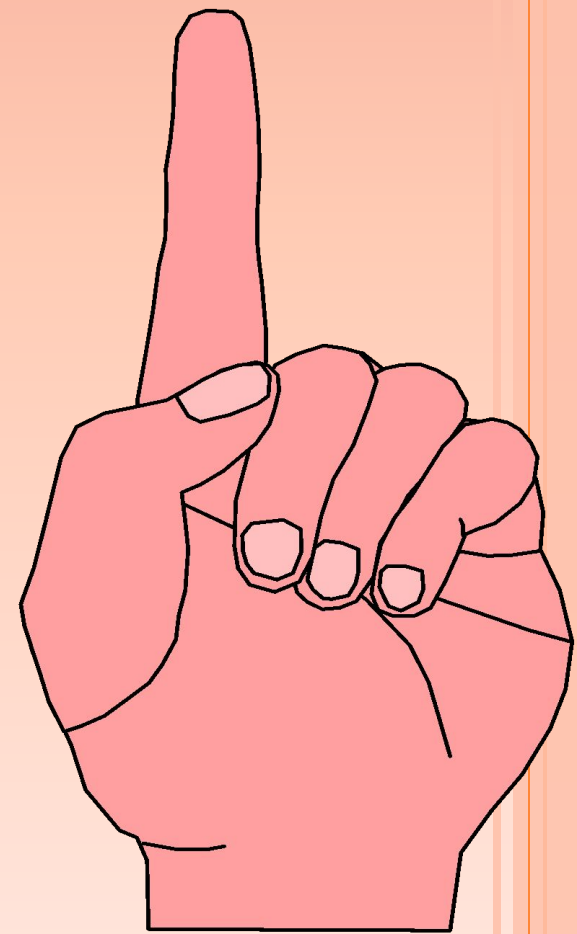


ПРОВЕРЬ СЕБЯ



ПРАВИЛА ТЕХНИКИ БЕЗОПАСНОСТИ

1. БУДЬ ОСТОРОЖЕН И ВНИМАТЕЛЕН!
2. Работай только над столом.
3. Не оставляй флаконы с реактивами открытыми.
4. При возникновении затруднений,
позови учителя.



ПРОВЕРЬ СВОИ ЗНАНИЯ

□ I вариант

□ II вариант

вопрос	1	2	3	4	5	6
ответ	2	2	4	3	2	3

Вопрос	1	2	3	4	5	6
ответ	2	3	4	1	2	2

Оценка «5» - 1 ошибка

Оценка «4» – 2 ошибки

Оценка «3» – 3 ошибки

Оценка «2» - у нас таких нет!



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- Учебник: п.16 – 20 повторить основные понятия.
- Составить синквейн на выбор **«Оксиды», «кислоты», «основания», «соли»**.

