

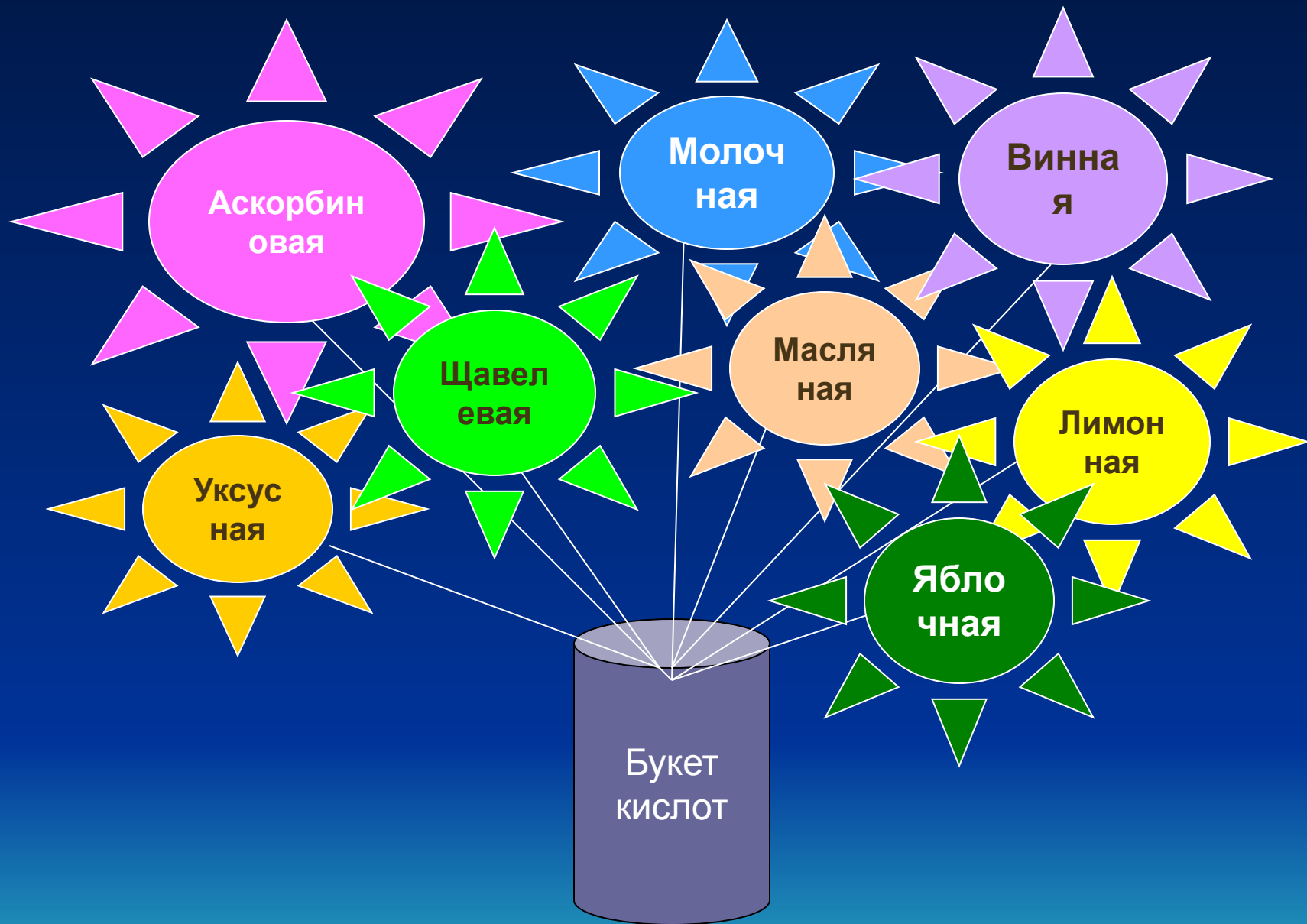
Путешествие в мир КИСЛОТ

МОУ «Дашковская СОШ»
Учитель химии Сурина О.Ю.



станция Информационная





Муравьиная кислота HCOOH



Уксусная кислота CH_3COOH

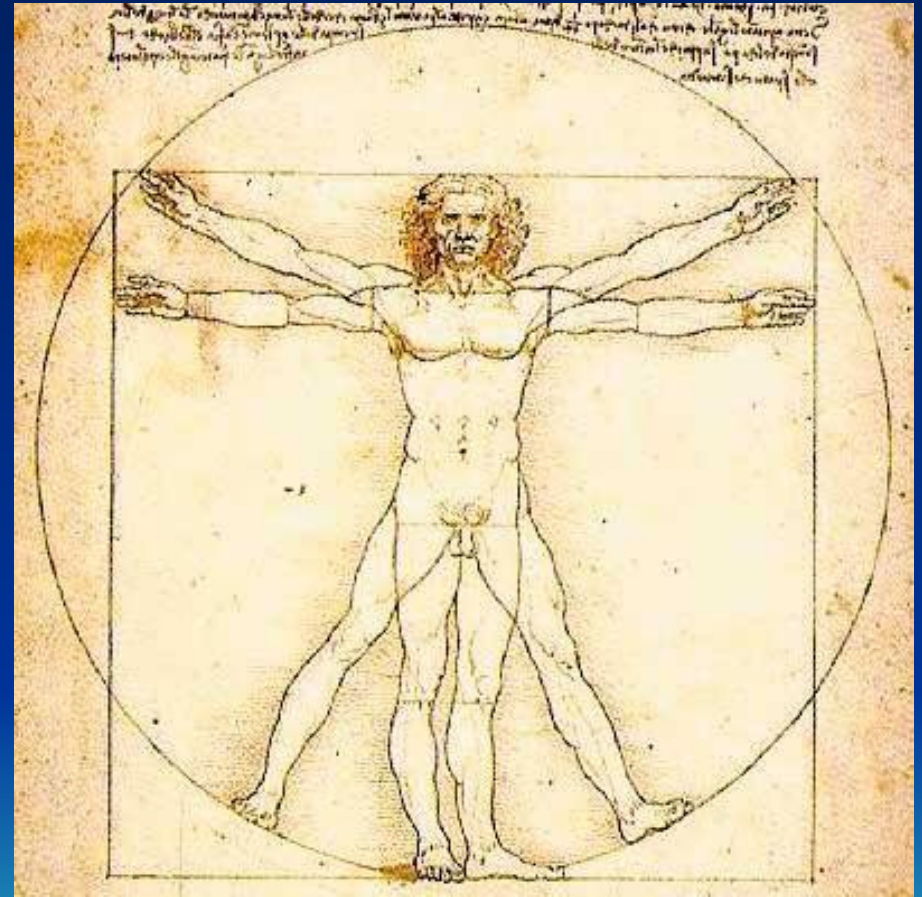


Синильная кислота HCN



Роль кислот в организме человека

- *Поставщики витаминов*
- *Образуют белки*
- *Бактерициды*



станция Информационная

- **Кислоты** – это *сложные* вещества, молекулы которых состоят из атомов *водорода*
 - *кислотного остатка*



станция Информационная

Классификация кислот

1 – по числу атомов водорода



2 – по наличию кислорода



станция Историческая

- CH_3COOH – уксусная кислота
(I век до н.э., «древесная кислота»)
- H_2SO_4 – серная кислота
(X век н.э., «купоросное масло»)
- HCl – хлороводородная, или соляная кислота
(XV век, «соляной спирт»)
- HNO_3 – азотная кислота (XV век,
«селитряная водка»)
- H_2CO_3 – угольная кислота
(XVIII век, «содовая вода»)

станция Дегустационная

Свойства

- Кислоты: жидкие, твёрдые
- Многие хорошо растворимы в воде
- Растворы кислот – ***кислый вкус***



Стоп! Красный свет!

Разрушают кожу, ткани, древесину!

Кислоту надо приливать
к воде,
а не наоборот!!!

станция Индикаторная

Синий лакмус $\xrightarrow{\text{кислота}}$ **красный**

*Краснею от кислот,
как от стыда*

Станция Экспериментальная

Название вещества	Формула	Изменение окраски индикатора	Номер пробирки
Гидроксид натрия	NaOH		
Вода	H ₂ O		
Соляная кислота	HCl		

станция Информационная

станция Историческая

станция Дегустационная

станция Индикаторная

станция Экспериментальная

Счастливого пути

