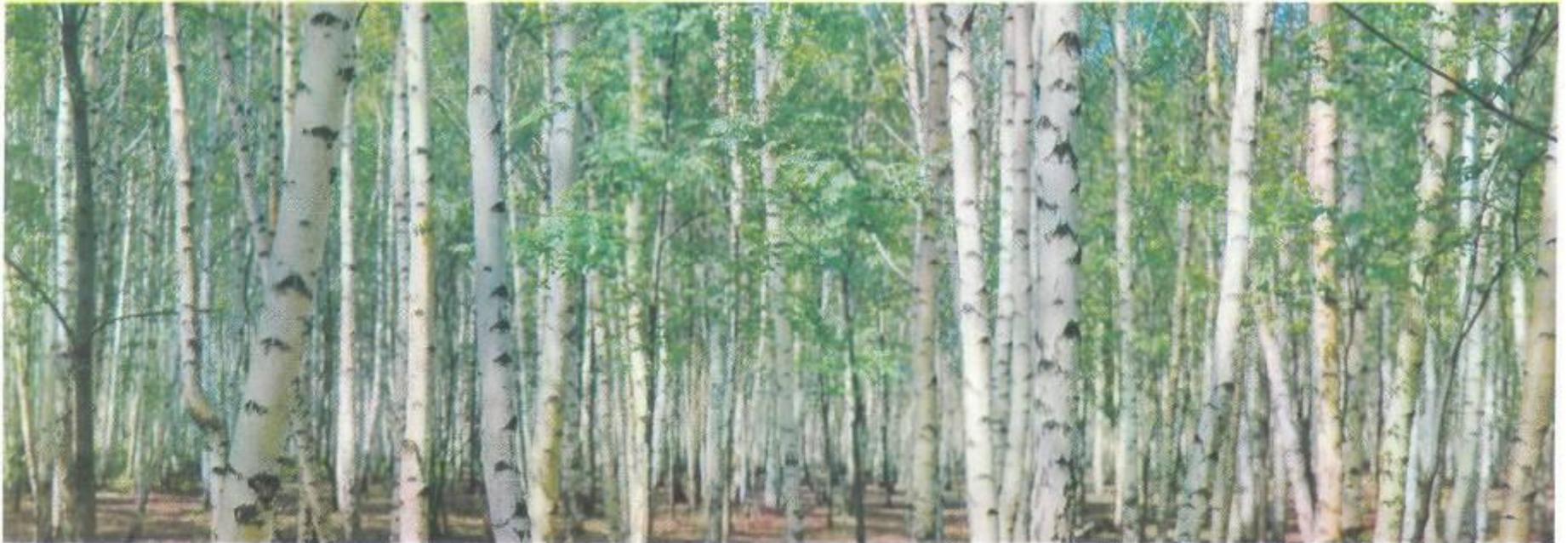


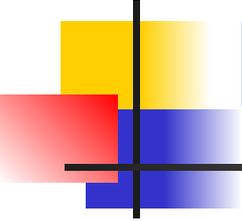


Кислоты вокруг нас

Знаете ли вы, что...

- В природе кислот очень много
- Наибольшее значение имеют около 50 кислот





Примеры кислот

- Синильная
- Каприловая
- Арахидоновая
- Лимонная
- Щавелевая
- Альгиновая
- Уксусная
- Янтарная
- Каприновая
- Яблочная
- Винная
- Сорбиновая
- Бензойная
- Масляная



Кислоты в природе



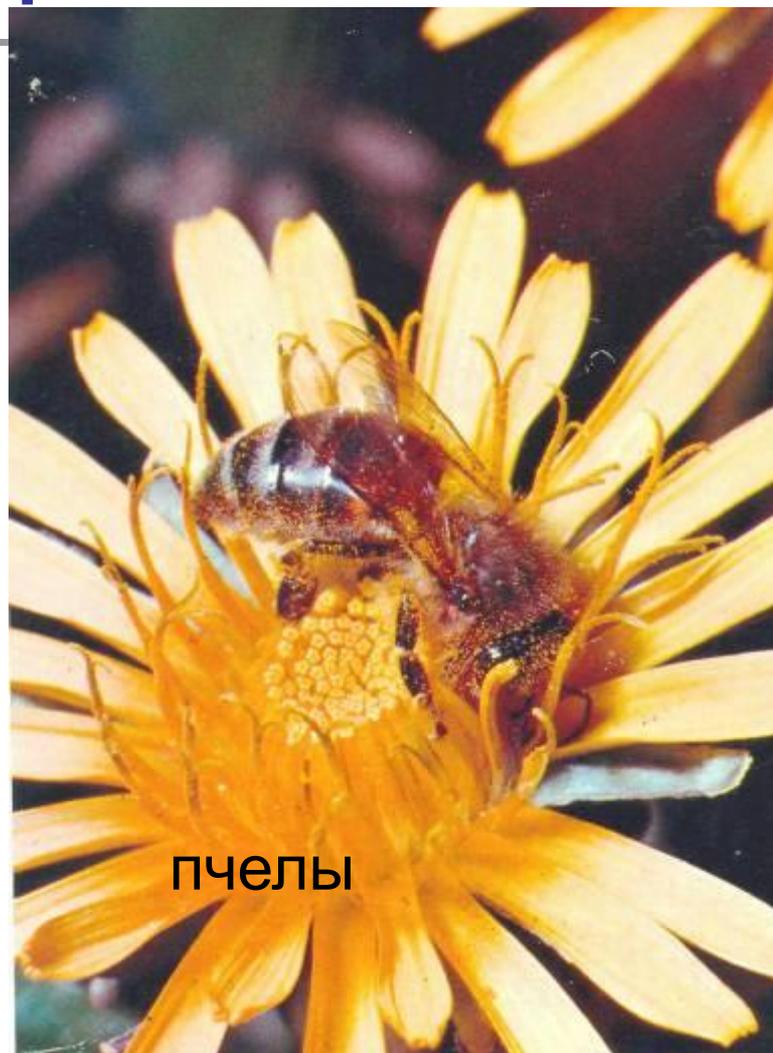
В иве находится салициловая кислота

Кислоты в природе

- Муравьиная



муравьи



пчелы

Кислоты в природе

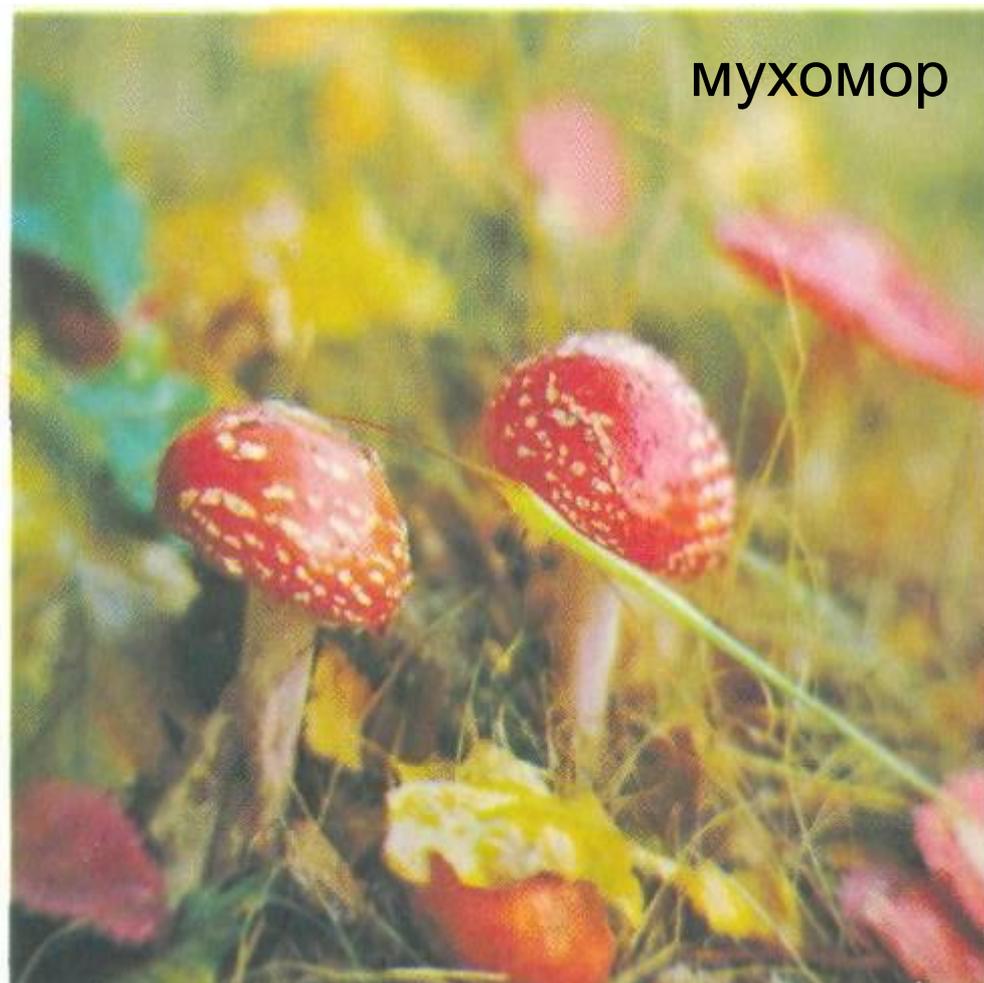
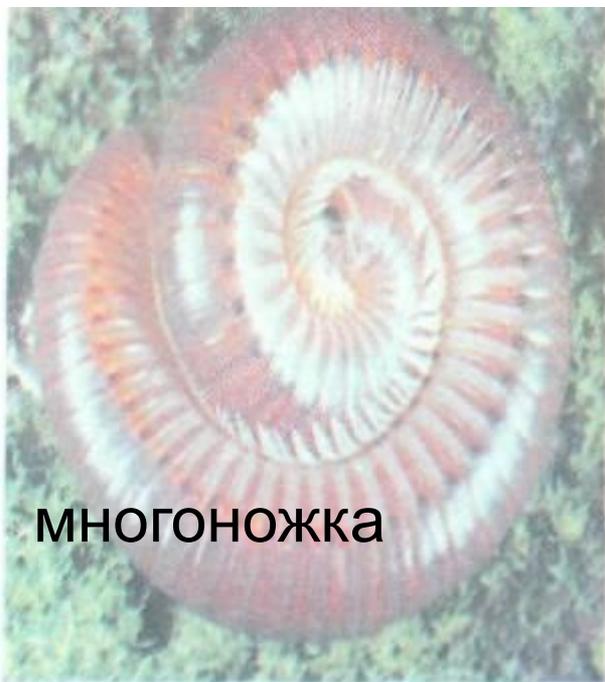
- Альгиновая кислота
- Аскорбиновая кислота



Бурые водоросли
ламинарии.

Кислоты в природе

- Синильная



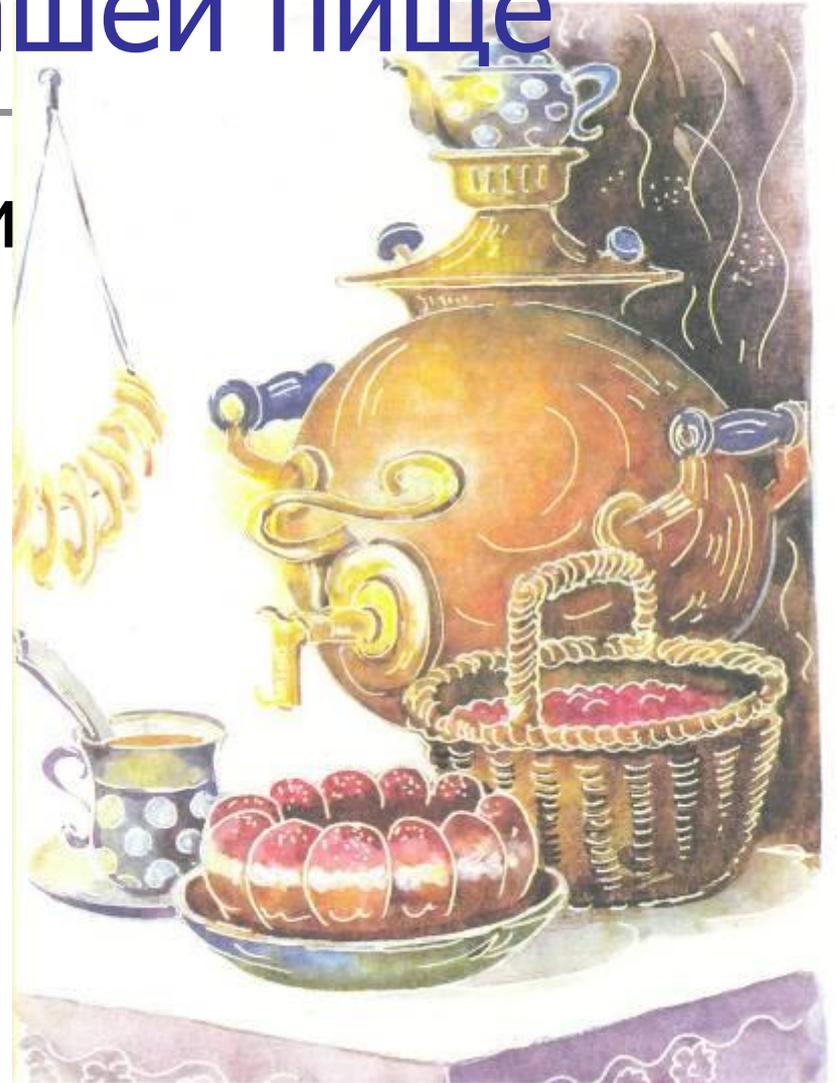
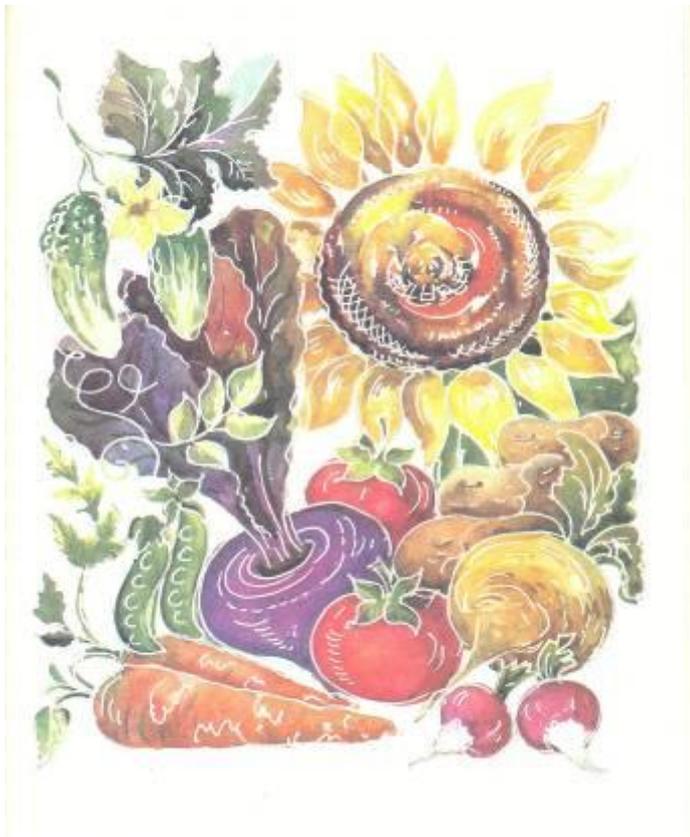
Кислоты в природе

- Серная кислота



Кислоты в нашей пище

- Фрукты и овощи



Кислоты в нашей пище

- Аскорбиновая
- Бензойная
- Урсоловая
- Галловая
- Хинная
- Эллаговая



брусника

Кислоты в нашей пище

- Винная кислота
- Аскорбиновая
- Яблочная



виноград

Кислоты в нашей пище

- Молочная кислота

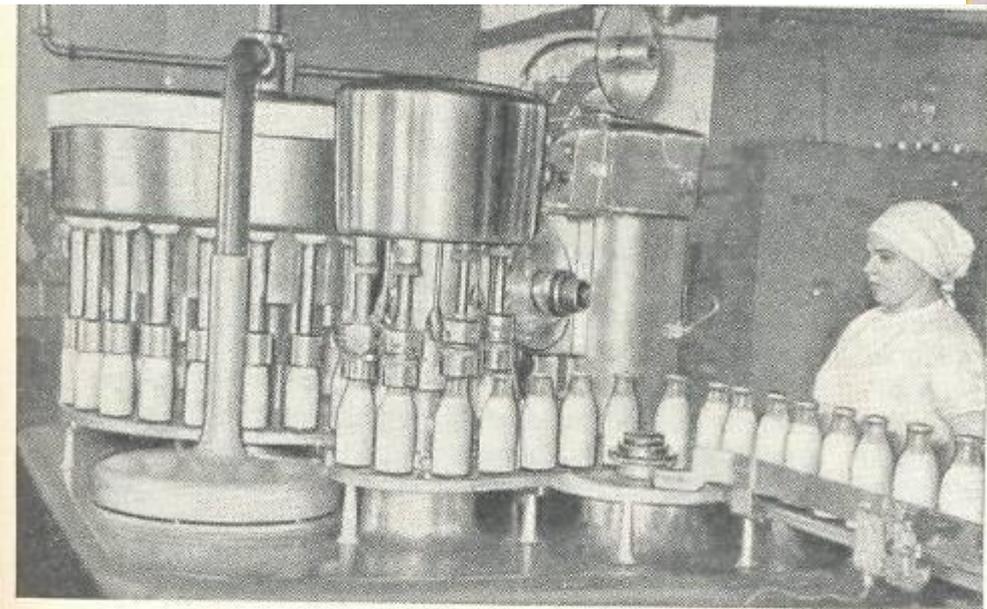


Рис. 2. Розлив молока в стеклянные бутылки



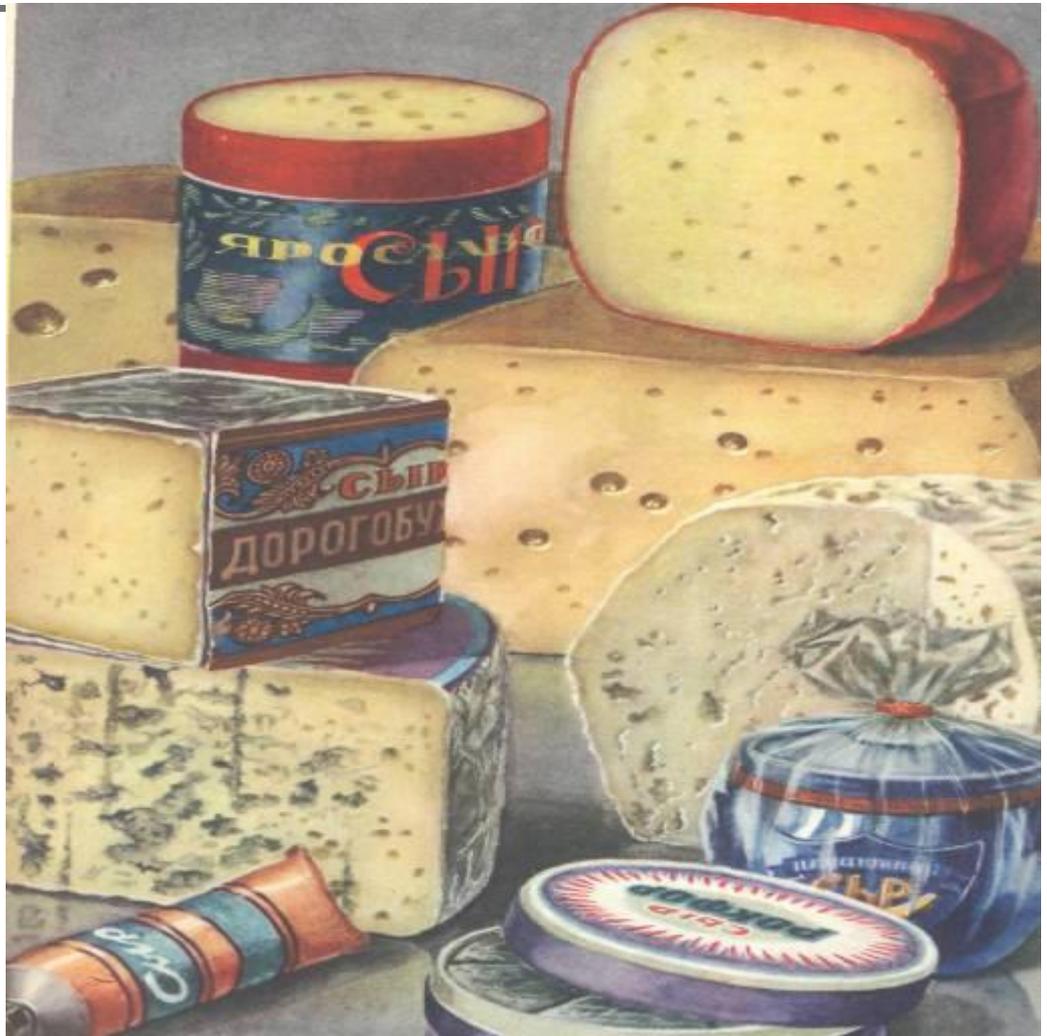
Кислоты в нашей пище

- Аскорбиновая
- Яблочная



Кислоты в нашей пище

- Масляная
- Молочная



Кислоты в нашей пище

Аскорбиновая
Щавелевая



Кислоты в нашей пище

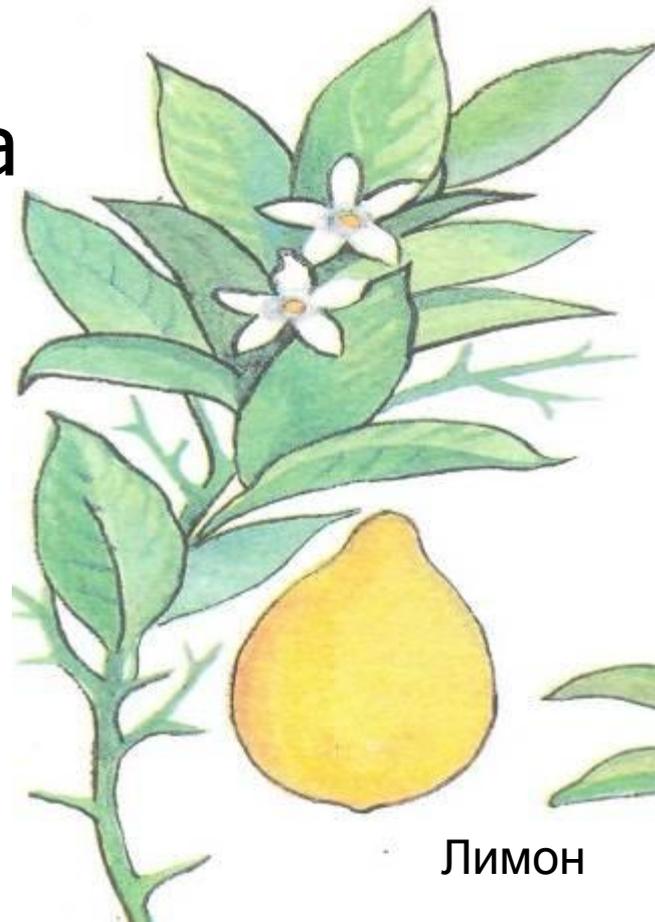
- Кофедубильные кислоты
- Никотиновая кислота
- Уксусная

Кофейное
дерево.



Кислоты в нашей пище

- Аскорбиновая кислота
- Лимонная



Лимон

Кислоты в нашей пище

- Сорбиновая



рябина

Кислоты в нашей пище

Никотиновая

Яблочная

Лимонная

Молочная

Хинная

Янтарная



черника

Роль кислот в организме человека



Роль кислот в организме человека

- В желудке человека соляная кислота играет пищеварительную и бактерицидную функцию



Роль кислот в организме человека

- Соли фосфорной кислоты – строительный материал костей, зубов, ногтей

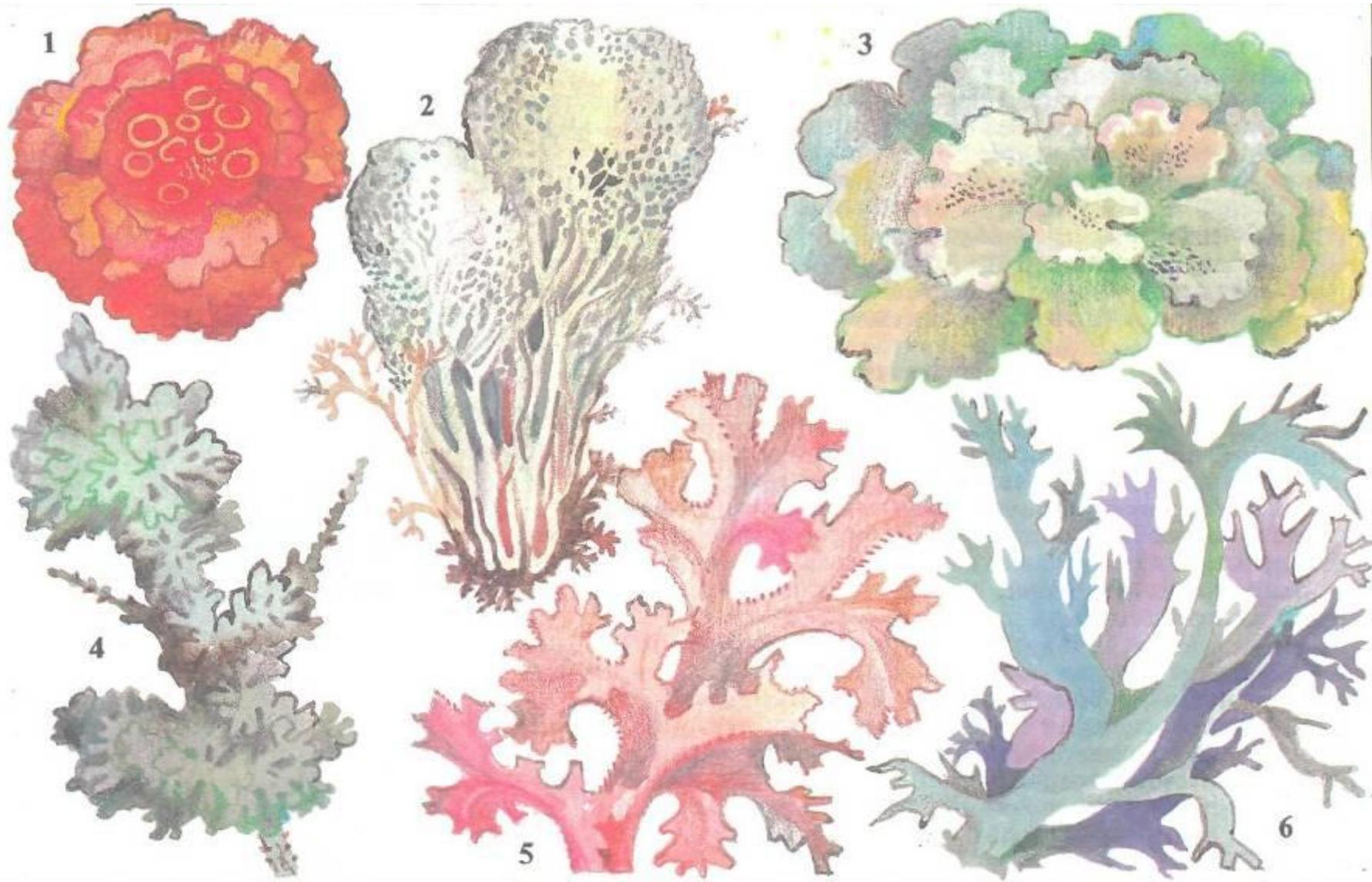


Самая значительная функция

КИСЛОТ

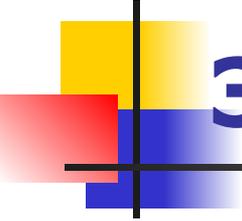
- В природе кислоты лишайников разрушают горные породы и создают почву.





ЛИШАЙНИКИ:

1. Ксантория настенная. 2. Ягель (олений мох). 3. Пармелия козлиная. 4. Гипогимния.
5. Центрария («исландский мох»). 6. Эверния.

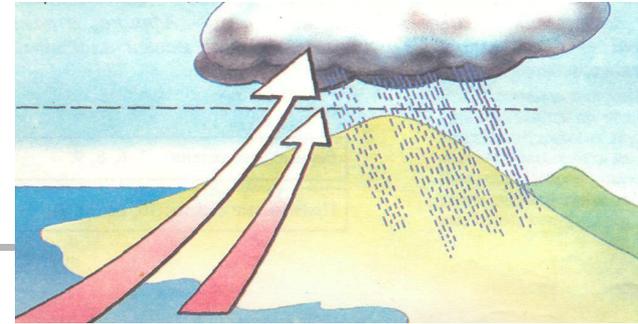


Экология нас учит:

- Если кислый дождь
из тучи,
- То природная среда
- Вся в опасности тогда.

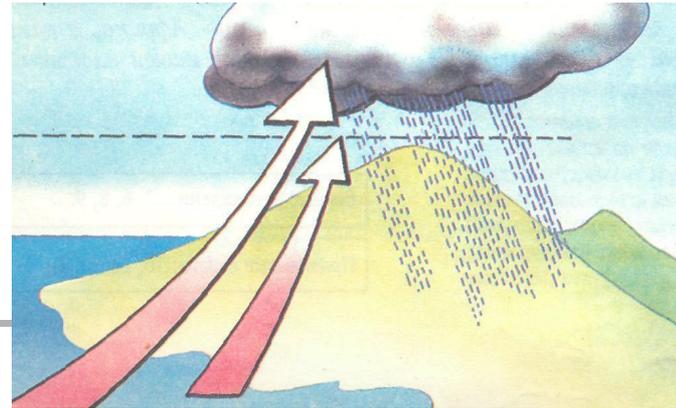


Кислотные дожди



- В дождевой воде находится слабый раствор угольной, азотной , серной кислот
- С дождями ежегодно выпадает на Землю 100 миллионов тонн растворов кислот

Кислотные дожди



- *Причина кислотных дождей*
- Большие выбросы в атмосферу оксидов азота и серы

Вредное воздействие кислотных дождей

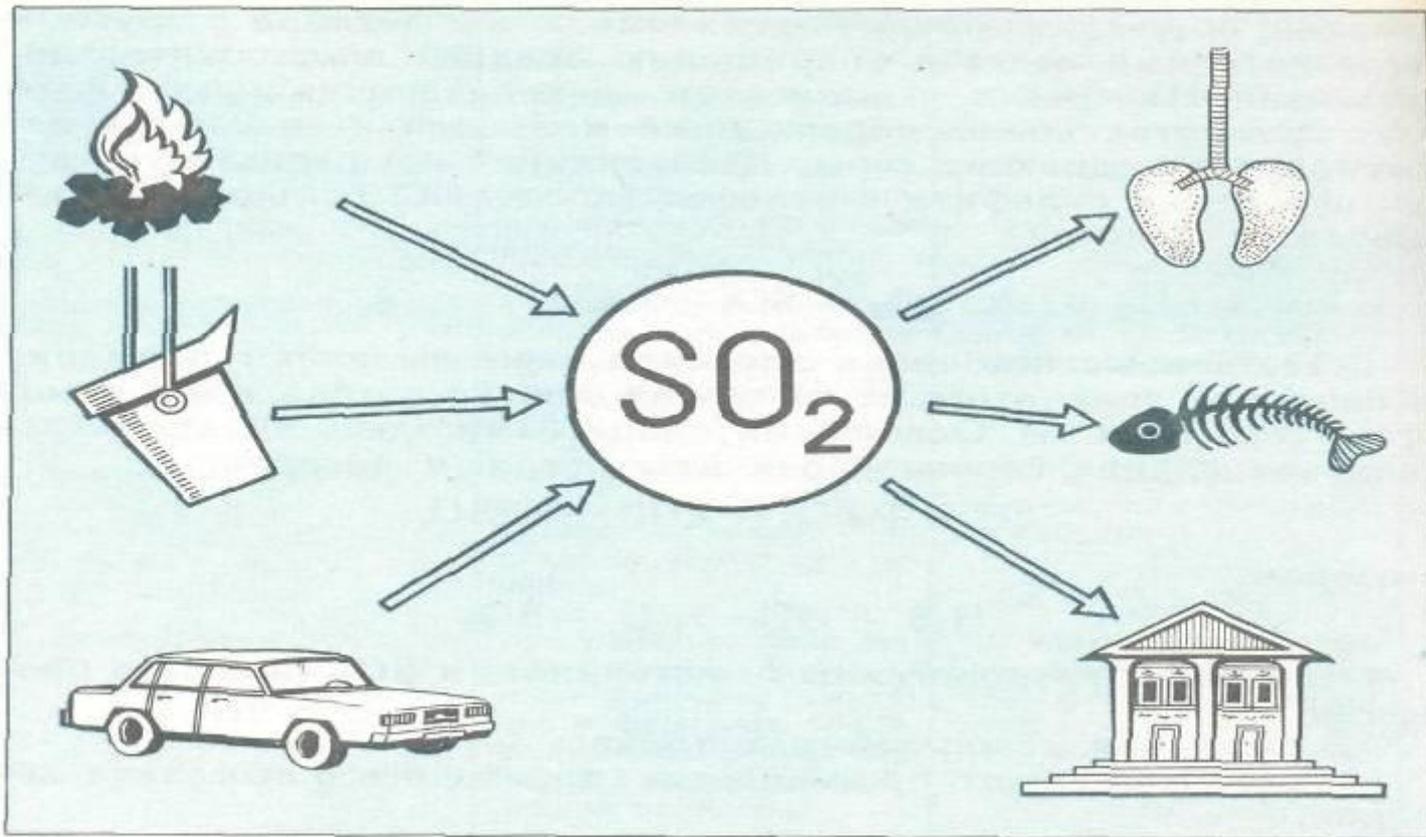


Рис. 63. Источники и вредное воздействие диоксида серы на здоровье человека и окружающую его среду



Спасибо за внимание