

**КГКП «Павлодарский химико-
механический колледж»**

**Тема: Калийные
удобрения**

**Дисциплина : Общая
химическая технология**



Население планеты растет, а производство зерна - нет



Сейчас население планеты более 6 млрд. человек и оно растет. Чем же его накормить??? Химики всего мира создают различные удобрения, чтобы увеличить массу продукции, выращиваемую на земле. **В 2000 г. каждый третий человек в мире питался зерном и другой сельскохозяйственной продукцией, которые были получены благодаря применению минеральных удобрений.**



Для выращивания полноценного урожая культурные растения необходимо защищать от сорняков и болезней. Химические вещества, применяемые для уничтожения сорных растений, называют **гербицидами**. Это слово происходит от латинских «герба» - трава, растение и «циде» - убивать. В настоящее время имеется большой ассортимент сложных органических соединений, обладающих гербицидными свойствами.



Минеральные удобрения

Минеральные удобрения — неорганические соединения, содержащие необходимые для растений элементы питания.



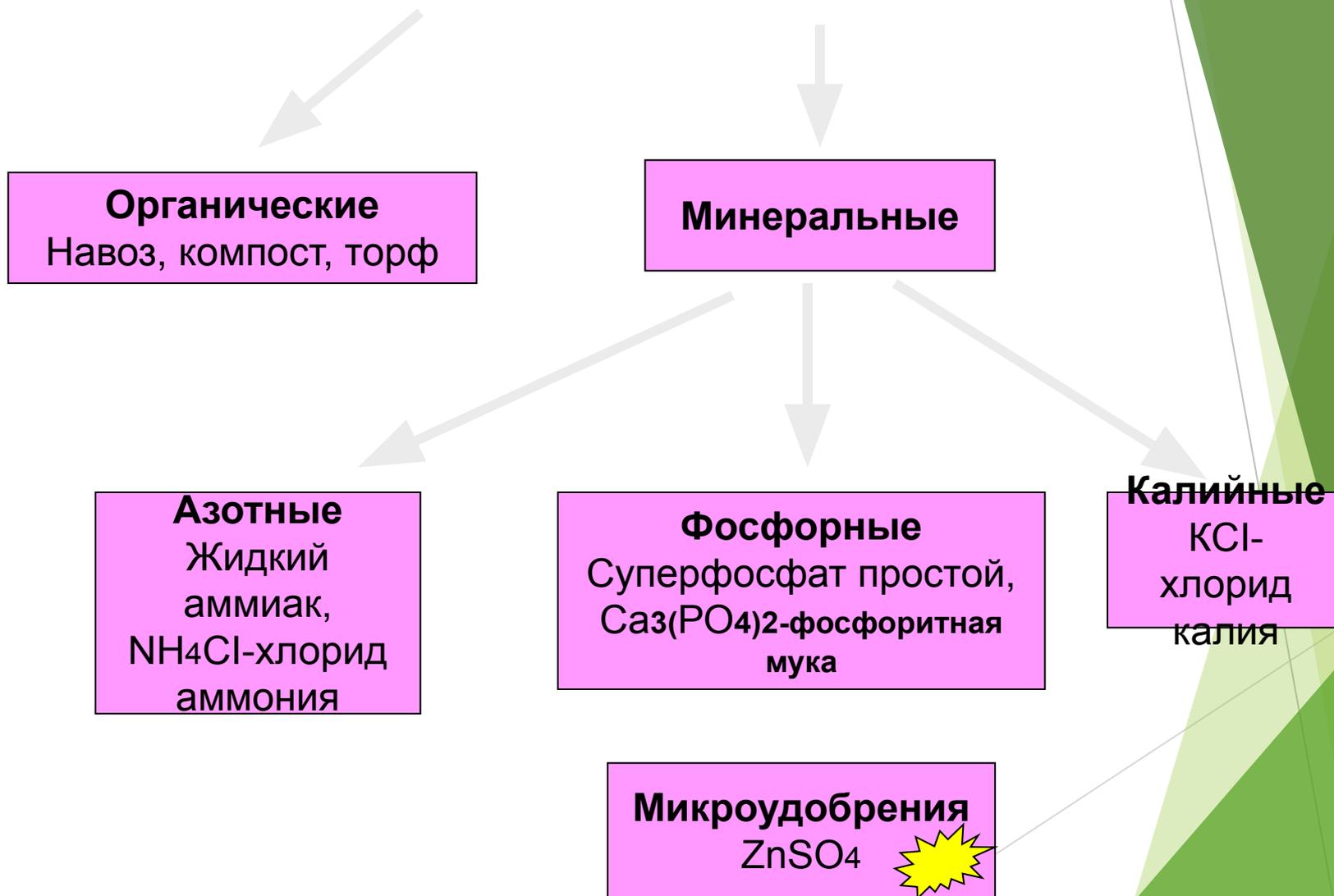
В зависимости от того, какие питательные элементы содержатся в минеральных солях, удобрения подразделяют на

простые и комплексные.

Простые удобрения содержат **один** питательный элемент. К ним относятся **фосфорные, азотные, калийные** и микроудобрения.

Комплексные удобрения содержат одновременно **два или более** основных питательных элемента. Удобрения бывают твердые (гранулированные, порошкообразные) и жидкие (бедные до 40% питательного элемента и концентрированные более 40%).

Классификация удобрений (по происхождению)



```
graph TD; A[Минеральные] --> B[Азотные]; A --> C[Фосфорные]; A --> D[Калийные];
```

Минеральные

Азотные

Фосфорные

Калийные

- **Калийные удобрения - *повышают урожайность, качество и устойчивость* растений.**
- **Содержат питательный элемент калий, который положительно влияет на устойчивость растений к засухе, низким температурам, вредителям, позволяет растениям экономичнее использовать воду, усиливает транспорт веществ в растении и развитие корневой системы, способствует накоплению углеводов(сахар-свекла, крахмал-картофель).**
- **При его внесении усиливается фотосинтез, плоды приобретают более яркую окраску и аромат, дольше хранятся.**
- **Внесение калия необходимо особенно для корнеплодов.**

Классификация калийных удобрений

1. Сырые калийные соли (в 2 раза меньше K) – сильвинит $KCl \cdot NaCl$ 12-18% K_2O , 35-40% Na_2O , стандарт – 15% K_2O . Гигроскопичен, слеживается при хранении.

- каинит $KCl \cdot Mg_2SO_4 \cdot 3H_2O$. 10-12% K_2O . Хорошее удобрение для сах. свеклы на черноземах.

2. Концентрированные калийные удобрения:

- KCl , 63,2% K. малая гигроскопичность, слеживается. Основное калийное удобрение в России.

- Калийная соль (41-44%), получается путем смешивания KCl с сырами калийными солями, чаще с сильвинитом. Эффективен для корнеплодов и овощных к-р.

- K_2SO_4 (45-52%) – хорошие физ. св-ва, не слеживается. Хорошее удобрение для хлорофобных культур (картофеля, табака).

- Шенит (сульфат калия-магния), 26-28%. Эффективен для картофеля, особенно на легких почвах (там – источник калия и магния).

Калийные удобрения

KCl-хлорид калия

В природе в виде минерала
сильвинита($KCl + NaCl$)





■ **Калийные
удобрения**

■ **Соликамск
Березняки**





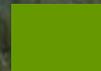
Именно соль – «пермянка» наряду с ценной пушниной составляли основную статью доходов еще «Господина Великого Новгорода». Соль составляла основу богатства **Строгановых, Голицыных, Шаховских**. На их варницах производилось до семи миллионов пудов соли в год. Пермской солью – «Пермянкой» - торговали не только в России, но и других странах Европы.

Шахты, где добывается Пермская калийная соль



Солеотвалы в Соликамске

это отходы от соледобычи, которые занимают более 438 га





Задание

Выпишите основные калийные удобрения, их свойства, область применения.