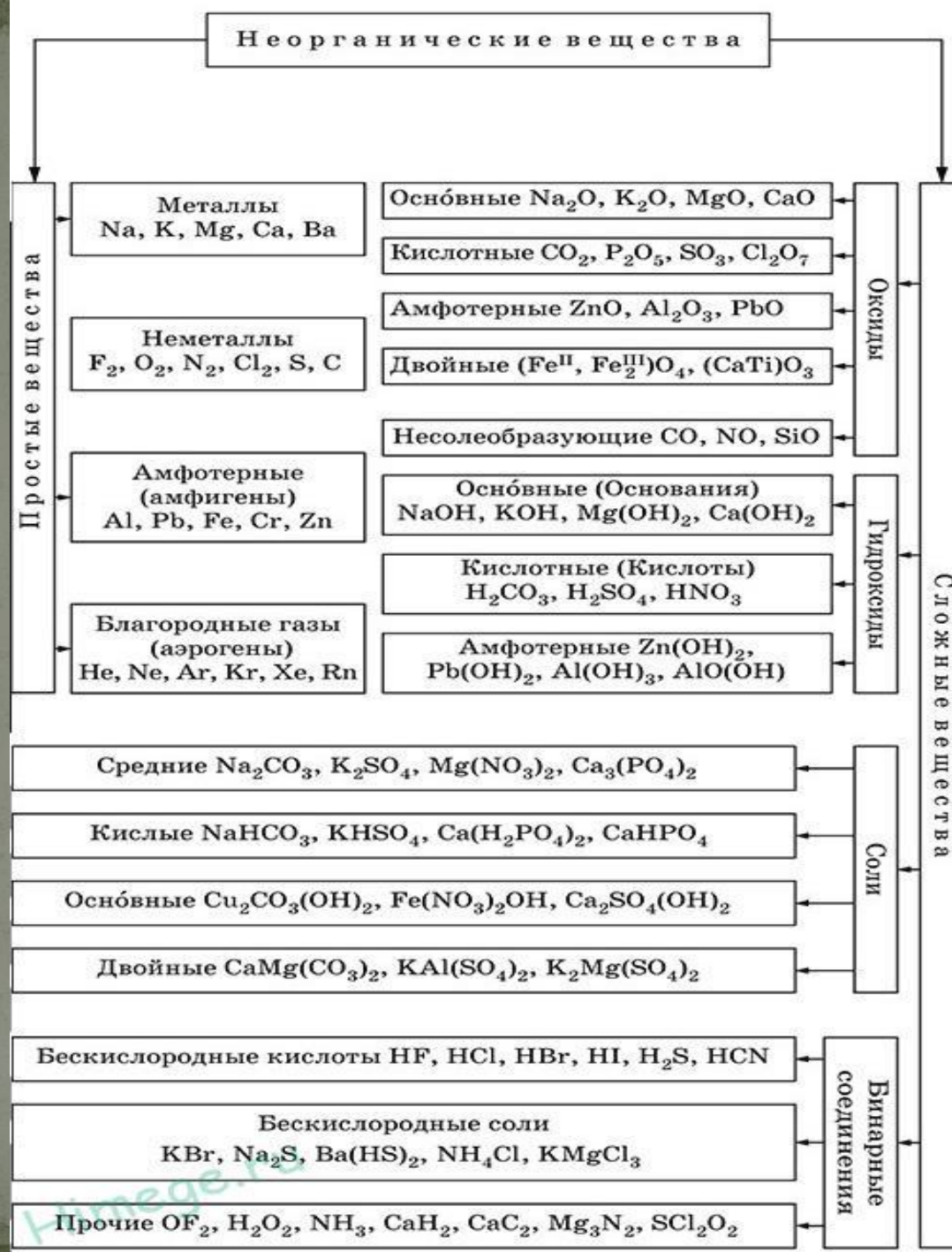


ЕГЭ Химия

Задание №5





НОВЫЕ ЗНАНИЯ
ФАРМАЦЕВТИЧЕСКИЙ КОЛЛЕДЖ

Простые вещества

Металлы

Na,
Fe,
Al,
Zn...

Неметаллы

O₂,
H₂,
Cl₂,
S,
P,
C...

Благородные газы

He,
Ne,
Ar,
Kr,
Xe,
Rn

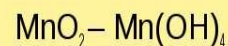
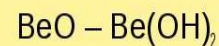
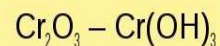
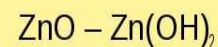
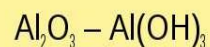
Классификация оксидов

Классификация оксидов

основные	амфотерные	кислотные
<u>Оксиды металлов.</u> степень окисления которых +1, +2	<u>Оксиды металлов.</u> степень окисления которых +2, +3, +4	<u>Оксиды неметаллов</u> <u>Оксиды металлов.</u> степень окисления которых > +5
Na ₂ O CaO CuO FeO CrO	BeO ZnO Al ₂ O ₃ Cr ₂ O ₃ MnO ₂	SO ₂ SO ₃ P ₂ O ₅ CrO ₃ Mn ₂ O ₇

Амфотерные оксиды

- Оксиды металлов, в которых металл проявляет степень окисления +3 или +4 как правило
- Амфотерным оксидам соответствуют амфотерные гидроксиды:



Гидроксиды

- Основные – основания (щелочи и нерастворимые в воде)
- Кислотные – кислоты кислородсодержащие
- Амфотерные

Классификация солей.

