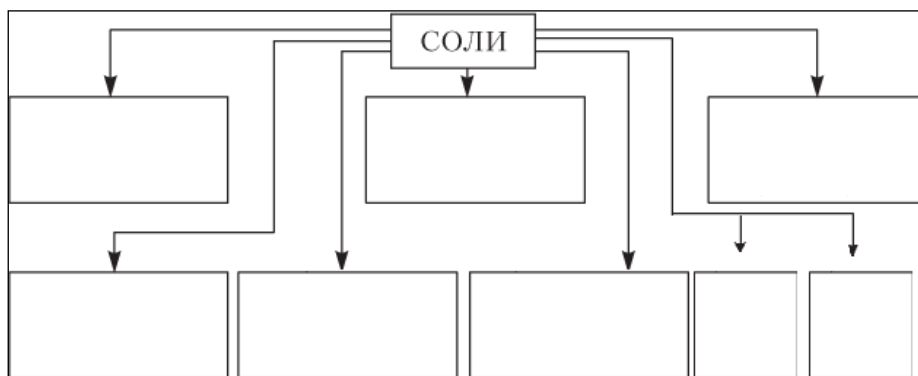


Билет № \_\_\_\_\_

1. Соли, способы получения. Свойства и применение солей. Дополните схему «Классификация солей». Приведите примеры применения солей с использованием систематических и тривиальных названий.



2. Осуществите цепочку превращений, химические свойства неметаллов и их соединений:

Сера – оксид серы (VI) – серная кислота – сульфат натрия – сульфат бария

Напишите полное и сокращенное ионные уравнения. В окислительно – восстановительных реакциях расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса.

3. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций:

- Сульфид калия + азотная кислота =
- Хлорид аммония + гидроксид калия =
- Сульфат железа (II) + гидроксид бария =
- Углерод + оксид железа (III) =
- Сера + кислород =

4. Решите задачу.