Zad 1. Oblicz, ile gramów soli pozostanie na dnie naczynia po całkowitym odparowaniu wody z 80 g 2-procentowego roztworu.

Zad 2. Na podstawie wykresu rozpuszczalności substancji oblicz stężenie procentowe nasyconego roztworu azotanu(V) potasu w temperaturze 70o C.

Zad 3. Suche liście czarnej herbaty zawierają ok 2.7% kofeiny. Oblicz masę kofeiny znajdującej się w jednej dwugramowej torebce herbaty.

Zad 4. Wojtek rozpuścił 25g chlorku złota(III)w 150 g wody.

Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu