21. Oblicz, ile gramów azotanu(V) sodu $NaNO_3$ należy rozpuścić w wodzie, aby otrzymać 0,5 kg roztworu nasyconego w temperaturze 95°C.

Odpowiedź: .....

22. Oblicz, ile gramów chloranu(VII) potasu $KClO_4$ wykrystalizuje ze 120 g roztworu nasyconego w temperaturze 90°C, jeśli oziębimy go do 52,5°C.

Odpowiedź: .....

23. Oblicz, ile gramów azotanu(V) srebra(I) $AgNO_3$ trzeba dodatkowo rozpuścić w 100 g wody (roztwór nasycony) po ogrzaniu z 10°C do 20°C, aby roztwór był nadal nasycony.

24. Oblicz, ile gramów azotanu(V) sodu $NaNO_3$ można dodatkowo rozpuścić w 100 g wody, jeżeli roztwór nasycony w temperaturze 50°C ogrzejemy do 80°C.

Odpowiedź: .....

Co się stanie, jeżeli roztwór nasycony w temperaturze 50°C oziębimy do 30°C?

.....

.....

25.* Oblicz, ile gramów siarczanu(VI) miedzi(II) $CuSO_4$ trzeba dodatkowo rozpuścić w 400 g wody (roztwór nasycony), aby – po ogrzaniu z temperatury 20°C do 90°C – roztwór nadal był nasycony.

Odpowiedź: .....

26.* Oblicz rozpuszczalność chlorku rtęci(II) $HgCl_2$ w temperaturze 60°C, jeżeli po całkowitym odparowaniu wody z 36 g nasyconego roztworu tego związku chemicznego w temperaturze 60°C uzyskano 6 g chlorku rtęci(II).