**KÓŁKO CHEMICZNE**

**Dla klas VII**

Zajęcia 1 - 2
Rozpuszczalność substancji
Zobacz filmik a następnie rozwiąż zadania
<https://www.youtube.com/watch?v=E3PGhMWIuTA>

1. Odczytaj z wykresu, w jakiej temperaturze rozpuszczalność KClO4 wynosi 20 g na 100 g wody (RKClO4 = 20 g/100 g H2O).
2. Rozpuszczalność której substancji rośnie najszybciej w przedziale temperatur od 70°C do 90°C?
3. Temperatura nasyconego roztworu NaNO3 wynosi 40°C. Jaki roztwór otrzymamy, jeżeli:
a) oziębimy go o 10°C?
b) podgrzejemy go do temperatury 100°C?

Zajęcia 3 - 5
Stężenia procentowe
Zobacz filmik a następnie rozwiąż zadania

<https://www.youtube.com/watch?v=tw0bXBt7Md4>
<https://www.youtube.com/watch?v=4eU3PBc26BY>

4. Oblicz, ile gramów wodorotlenku sodu należy odważyć aby sporządził 300 g 12% roztworu tej substancji.
5. Po odparowaniu z 40 g roztworu pozostało 4 g soli. Jaki było stężenie procentowe tego roztworu?
6. Przygotowano roztwór składający się ze 100 g saletry oraz 150 dag wody. Jakie stężenie ma powstały roztwór?
7. Do wybielania firanek przygotowuje się roztwór 0,4% substancji wybielającej. Ile trzeba substancji i wody, aby sporządzić 4 kg takiego roztworu?
8. Ile gramów kwasu salicylowego należy rozpuścić w 200 g alkoholu etylowego, aby otrzymać roztwór o stężeniu 2%?
9. Ile wody należy dodać do 3 g kwasku cytrynowego, aby otrzymać 1% poncz do nasączania ciast biszkoptowych?
10. Oblicz jaką objętość wody należy dodać do 150 g cukru, aby otrzymać 15% roztwór.