

## Sprawdzian wiedzy z chemii dla sem. III p cz. 2

Adam Hekner

1. Podkreśl przykłady mieszanin homogenicznych. 1 p.  
*posłodzona woda • peeling (srub do ciała) • woda z piaskiem • perfumy • kreda rozkruszona w wodzie*
2. Przyporządkuj rodzaje roztworów (A–C) do odpowiednich przykładów (1–3). 1 p.  
A. roztwór właściwy  
B. koloid  
C. zawiesina  
1. mleko \_\_\_\_\_ 2. posolona woda \_\_\_\_\_ 3. woda z mąką \_\_\_\_\_
3. Zaproponuj metodę rozdzielania podanych mieszanin. Odpowiedzi wybierz spośród podanych. 1 p.  
*ekstrakcja • filtracja • destylacja • krystalizacja • użycie magnezu • chromatografia*  
a) woda z piaskiem \_\_\_\_\_  
b) wodny roztwór soli kuchennej \_\_\_\_\_  
c) mieszanina siarki z opiłkami żelaza \_\_\_\_\_
4. Uczniowie mieli za zadanie rozdzielić składniki mieszaniny wody z solą kuchenną i kredą. Uczeń X najpierw przeprowadził krystalizację i wydzielił sól kuchenną, a następnie filtrację, dzięki której oddzielił kredę. Uczeń Y najpierw odsączył kredę, a następnie wydzielił sól kuchenną za pomocą krystalizacji. **Napisz, który z uczniów zastosował poprawną kolejność i rozdzielił wszystkie składniki mieszaniny. Odpowiedź uzasadnij.** 2 p.  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
5. Podkreśl poprawne dokończenie zdania. 1 p.  
Aby sporządzić 200 g roztworu o stężeniu 25%, należy rozpuścić  
A. 25 g substancji w 200 g wody. C. 50 g substancji w 150 g wody.  
B. 25 g substancji w 175 g wody. D. 50 g substancji w 200 g wody.
6. Oblicz, ile gramów NaOH znajduje się w 200 cm<sup>3</sup> roztworu wodorotlenku sodu o stężeniu 1  $\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$ . 2 p.
10. Podaj sposób postępowania w celu przygotowania 0,5 litra roztworu octu o stężeniu 3% mając do dyspozycji roztwór 10% 2 p.

2,6 pkt – dop  
3,6 pkt – dst  
6,0 pkt – db  
7,6 pkt – bdb  
9,5 pkt – cel