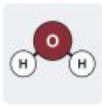
Sprawdzian: Woda i roztwory wodne – grupa A



KARTA 5/6

25 minut · 19 pkt

Imię i nazwisko: ..... Data: ..... Wynik: ..... / 19 pkt

1 **Uzupełnij zdania.** ___ / 2 pkt

1. Roztwór, w którym można jeszcze rozpuścić więcej substancji, to roztwór _____.
2. Galaretka jest przykładem _____ (roztworu właściwego / koloidu / zawiesiny).

2 **Oceń prawdziwość zdań.** ___ / 3 pkt

1. Cząsteczka wody jest niepolarna.	P	F
2. Podczas odparowywania wody z roztworu jego stężenie rośnie.	P	F
3. Kreda z wodą tworzy zawiesinę.	P	F

3 **Na etykiecie wody mineralnej podano: wapń – 120 mg/dm³, magnez – 30 mg/dm³, sód – 10 mg/dm³. Wskaż, ile miligramów wapnia zawiera 0,5 dm³ tej wody.** ___ / 1 pkt

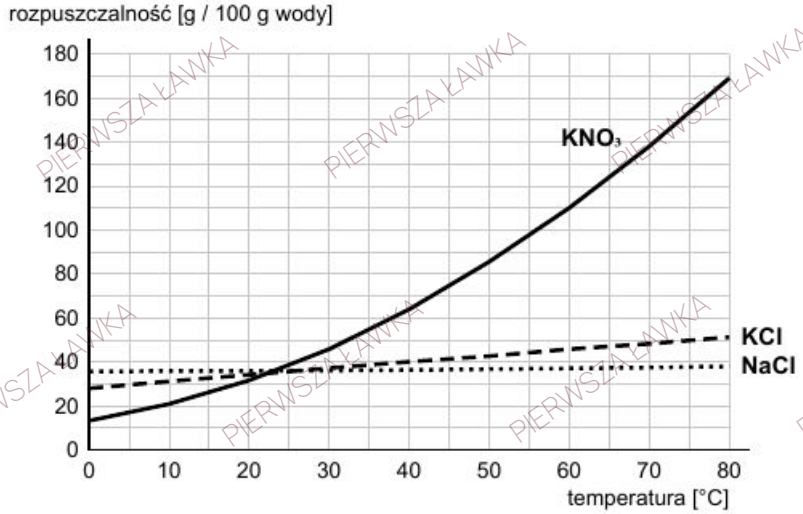
A. 120 mg **B.** 30 mg **C.** 60 mg **D.** 240 mg

4 **Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego z 12 g cukru i 188 g wody.** ___ / 2 pkt

5 **Oblicz, ile gramów soli i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 150 g roztworu 4-procentowego.** ___ / 2 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

6 **Odczytaj z wykresu rozpuszczalność KNO_3 w 50°C i oblicz, ile gramów tej soli rozpuści się w 50 g wody w tej temperaturze.** ___ / 3 pkt

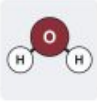


7 **Do 150 g roztworu 20-procentowego dolano 50 g wody. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.** ___ / 3 pkt

8 **Zaprojektuj doświadczenie, które wykaże wpływ temperatury na szybkość rozpuszczania cukru. Podaj, co zmieniasz, co pozostawiasz bez zmian i co obserwujesz.** ___ / 3 pkt

Podgląd • Pierwsza Ławka

Sprawdzian: Woda i roztwory wodne – grupa B



KARTA 6/6

25 minut · 19 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 19 pkt

1 **Uzupełnij zdania.** ___ / 2 pkt

1. Roztwór, w którym rozpuszczono tyle substancji, ile wynosi jej rozpuszczalność w danej temperaturze, to roztwór _____.
2. Piasek wymieszany z wodą tworzy _____ (roztwór właściwy / koloid / zawiesinę).

2 **Oceń prawdziwość zdań.** ___ / 3 pkt

1. Piasek nie rozpuszcza się w wodzie.	P	F
2. Dodanie wody do roztworu zwiększa jego stężenie procentowe.	P	F
3. Roztwór soli kuchennej w wodzie to roztwór właściwy.	P	F

3 **Na etykiecie wody mineralnej podano: wapń – 90 mg/dm³, magnez – 40 mg/dm³, sód – 15 mg/dm³. Wskaż, ile miligramów magnezu zawiera 1,5 dm³ tej wody.** ___ / 1 pkt

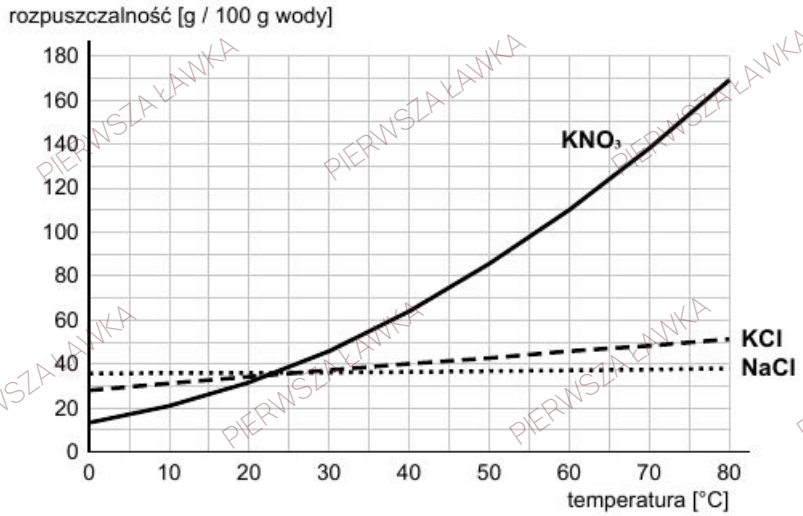
A. 80 mg **B.** 60 mg **C.** 40 mg **D.** 27 mg

4 **Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego z 18 g soli i 132 g wody.** ___ / 2 pkt

5 **Oblicz, ile gramów soli i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 250 g roztworu 6-procentowego.** ___ / 2 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

6 **Odczytaj z wykresu rozpuszczalność KCl w 80°C i oblicz, ile gramów tej soli rozpuści się w 200 g wody w tej temperaturze.** ___ / 3 pkt



7 **Do 200 g roztworu 15-procentowego dolano 100 g wody. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.** ___ / 3 pkt

8 **Zaprojektuj doświadczenie, które wykaże wpływ rozdrobnienia substancji na szybkość rozpuszczania (cukier w kostkach i cukier kryształ). Podaj, co zmieniasz, co pozostawiasz bez zmian i co obserwujesz.** ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Woda i roztwory wodne – grupy A i B z kluczem, chemia, klasa 7

Podgląd pokazał 4 z 5 stron. Pełna wersja: 5 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 8 zadań, 19 pkt, miejsce na odpowiedzi i rozwiązania
- Grupa B – te same typy zadań i ta sama punktacja, inne liczby i przykłady
- Klucz odpowiedzi do obu grup z rozwiązaniami i zasadami przyznawania punktów Plik PDF jest gotowy do druku, a DOCX można edytować w Wordzie (np. zmienić liczby, dodać nazwę szkoły)

Kup pełną wersję – plik od razu na e-mail

pierwszalawka.pl/material/chemia-klasa-7-dzial-05-woda-i-roztwory-wodne-sprawdzian