

18. Głównym składnikiem sody oczyszczonej jest wodorowęglan sodu, który tworzy kryształy jonowe. Narysuj wzór elektronowy złożonego jonu, występującego w sieci krystalicznej tej soli.
19. Ocet stosowany jest w kuchni jako przyprawa lub środek konserwujący żywność. Do przygotowania domowego preparatu do mycia, potrzebny jest 10% ocet o masie 70,0 g. Znając jego gęstość w temperaturze 20°C, która wynosi 1,013 g/cm³, oblicz jaką objętość octu (w cm³) należy odmierzyć w celu przygotowania preparatu.
20. Podkreśl piktoqram, który znajduje się na opakowaniu preparatu stosowanego do udrożnienia rur o nazwie handlowej „Kret”. Określ rodzaj zagrożenia.



21. Eutrofizacja, czyli proces wzbogacania zbiorników wodnych w pierwiastki biofilne (zalicza się do nich m.in.: węgiel, wodór, azot, tlen, fosfor, siarkę), polega na
- Mechanicznym usuwaniu stałych zanieczyszczeń.
 - Nawożeniu wód odpowiednimi składnikami odżywczymi.
 - Usuwanie zanieczyszczeń przez wprowadzenie określonych substancji.
 - Intensywnym rozwoju roślin i mikroorganizmów wodnych na skutek wzrostu zawartości jonów fosforanowych(V) w wodzie.
22. W celu potwierdzenia obecności jonów fosforanowych(V) w próbce wody można wykorzystać metodę strąceniową z udziałem roztworu wodnego azotanu(V) srebra(I). Oblicz liczbę moli jonów fosforanowych(V) obecnych w analizowanej próbce wody, jeżeli wiadomo, że do strącenia wykrywanych anionów w próbce wody o objętości 100 cm³ zużyto 250 cm³ roztworu AgNO₃ o stężeniu 0,02 mol/dm³.
23. Jaką dodatkową korzyść ma dezynfekcja octem desek do krojenia oraz wycieranie nim blatów i podłóg?
24. Który z podanych składników ekologicznych preparatów ma działanie bakterio- i grzybobójcze? Zaznacz jedną poprawną odpowiedź.
- Ocet
 - Soda oczyszczona
 - Kwasek cytrynowy
 - Olejki eteryczne
25. Oceń prawdziwość poniższych zdań wpisując P – gdy zdanie jest prawdziwe lub F– gdy jest fałszywe.

Ciąg dalszy zadania...