

Karta pracy IV/2b – roztwory i sposoby wyrażania stężeń roztworów

Nazwisko i imię Ocena

Zad.1. W naczyniu, w którym znajduje się w stanie równowagi para wodna, woda w postaci ciekłej i lód znajduje się układ: Wybierz poprawną odpowiedź.

- Niejednorodny, jednofazowy, wieloskładnikowy,
- Niejednorodny, wielofazowy, jednoskładnikowy,
- Jednorodny, jednofazowy, wieloskładnikowy,
- Jednorodny, wielofazowy, jednoskładnikowy.

Zad.2. Zasadniczą różnicą w we właściwościach koloidów liofilowych i liofobowych jest:

- Różnica w stopniu zdyspersgowania fazy rozproszonej,
- Różnica w powinowactwa cząstek koloidalnych do fazy dyspersyjnej.
- Obecność ładunku elektrycznego na powierzchni cząstek koloidalnych koloidu liofilowego,
- Zdolność do rozpraszania światła charakteryzująca koloid liofilowy.

Zad.3. W temp. 283K pod ciśnieniem 1013hPa w 1dm³ wody rozpuszczono 475 dm³ chlorowodoru otrzymując roztwór kwasu chlorowodorowego o objętości 1,438dm³. Oblicz stężenie molowe i procentowe roztworu.

Zad.4. Oblicz, ile gramów NaCl i wody należy użyć aby otrzymać 125g roztworu o stężeniu 3%.

Zad.5. Oblicz liczbę moli NaOH potrzebnych do przygotowania 200g 5% roztworu.

Zad.6. Rozpuszczalność Na_2SO_4 w temp. 293K wynosi 19,23g. Oblicz stężenie procentowe i molowe nasyconego roztworu tej soli jeżeli jego gęstość wynosi 1.15g/cm^3 .

Zad.7. W 150g wody rozpuszczono 8 g SO_3 . Oblicz stężenie procentowe i molowe otrzymanego roztworu kwasu siarkowego(VI), jeżeli gęstość roztworu wynosi $1,04\text{g/cm}^3$.

Rozwiązania:

This image shows a full page of blank graph paper. The grid consists of small, evenly spaced squares formed by thin, light gray lines. There are no margins, text, or other markings on the page.