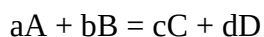


Zadanie 1

Podaj definicję potencjału termodynamicznego. Przedstaw w jaki sposób można wykorzystać zmianę potencjału termodynamicznego obliczoną dla przemiany fizycznej/reakcji chemicznej do przewidywania możliwości jej samorzutnego przebiegu.

Zadanie 2

Dla reakcji chemicznej danej równaniem:



gdzie a, b, c, d to współczynniki stechiometryczne, A, B – substraty, C, D – produkty reakcji zdefiniuj stałą równowagi, wyjaśnij od czego zależy jej wartość.

Zadanie 3

Narysuj jak wyglądają kropla wody i kropla rtęci naniesione na czystą powierzchnię szkła. Odpowiedź uzasadnij.

Zadanie 4

Wyjaśnij w jaki sposób można określić zmianę potencjału termodynamicznego reakcji redoks jeżeli znana jest wartość siły elektromotorycznej ogniwa, w którym ona przebiega.

Zadanie 5

Wyjaśnij w jaki sposób szybkość reakcji chemicznych zależy od temperatury.