

**Zagadnienia z chemii fizycznej (fizykochemia układów zdyspergowanych)
dla III roku Ochrony Środowiska**

1. Podział układów koloidalnych, przykłady.
2. Surfaktanty – budowa cząsteczek, podział, charakterystyka ich wodnych roztworów.
3. Pojęcie CMC, metody wyznaczania tej wielkości.
4. Stabilność układów koloidalnych, równanie Stokesa.
5. Proces flokulacji, praktyczne wykorzystanie tego zjawiska.
6. Reguła Shultz'a-Hardy'ego.
7. Zjawiska elektrokinetyczne i ich charakterystyka.
8. Mechanizm powstawania ładunku na powierzchniach tlenków metali.
9. Pomiar ładunku powierzchniowego i potencjału dzeta (pojęcie pH_{pzc} oraz pH_{iep}).