**АТЕСТАЦІЙНА РОБОТА №1**

 ***ВАРІАНТ 1***

1. Методи одержання КДС.
2. У яких **умовах** можна одержати колоїдні системи із частинками, які заряджені а) від’ємно; б) додатньо при зливанні розчинів Na2AsO3  та H2S ? Складіть формули міцел гідрозолю для двох випадків.

1. Яким із електролітів : Na2SO4, Al(NO3)3, CaCl2 економніше коагулювати гідрозоль H2SiO3, частинки якого рухаються до **аноду**? Дайте пояснення.

  ***ВАРІАНТ 2***

1. Класифікація КДС.
2. У яких **умовах** можна одержати колоїдні системи із частинками, які заряджені а) від’ємно; б) додатньо при зливанні розчинів СrCl3  та NH4OH? Складіть формули міцел гідрозолю для двох випадків.
3. Яким із електролітів : NaI, AlCl3, K2SO4 економніше коагулювати гідрозоль ZnS, частинки якого рухаються до **аноду** ? Дайте пояснення.

  ***ВАРІАНТ 3***

1. Що таке термодинамічний та електрокінетичний потенціали ? Їх співвідношення. Методи визначення електрокінетичного потенціалу.
2. У яких **умовах** можна одержати колоїдні системи із частинками, які заряджені а) від’ємно; б) додатньо при зливанні розчинів Hg(NO3 )2  H2SO4 ? Складіть формули міцел гідрозолю для двох випадків.
3. Яким із електролітів : Na2SO4, Al(NO3)3, KCl економніше коагулювати гідрозоль Cr(OH)3, частинки якого рухаються до **катоду**? Дайте пояснення.