



1. По закону Стокса сила сопротивления при движении наночастиц в жидкости:

$$F = -6\pi r \mu v$$

где r — радиус наночастиц, μ — вязкость жидкости, а установившаяся скорость (из равенства сил) равна:

$$v = \frac{2}{9} \frac{r^2 g(\rho_{\text{HY}} - \rho_{\text{жидк}})}{\mu}$$

Тогда для отношения скоростей установившегося движения двух частиц в воде будем иметь:

$$\frac{v_1}{v_2} = \frac{r_1^2 (\rho_1 - \rho_{\text{воды}})}{r_2^2 (\rho_2 - \rho_{\text{воды}})}$$

Подставляя известные значения ($ho_{\rm воды}$ = 1 г/см³), получаем: $rac{v_1}{v_2} pprox 0.9$, т.е. быстрее осядет вторая наночастица.

2. Чтобы определить, получится ли поменять порядок осаждения этих наночастиц путем замены жидкости, необходимо решить неравенство относительно неизвестного $\rho_{\text{жидк}}$:

$$rac{r_1^2 (
ho_1 -
ho_{
m жидк})}{r_2^2 (
ho_2 -
ho_{
m жидк})} > 1$$

Получаем: $\rho_{\text{жидк}}$ >1.17 г/см³, т.е. необходимо заменить воду на более плотную среду, например, глицерин (плотность при комнатной температуре 1.26 г/см³).