Задача 2. Мельница для наноматериалов

Одним из распространённых методов получения наночастиц является помол макроскопических материалов в мельницах. Как правило, для измельчения пробы используются массивные твёрдые шары, помещённые в специальный стакан. Помол пробы происходит в местах соприкосновения шаров, которые деформируются при взаимодействии друг с другом, под действием прижимающей силы. Теория показывает, что скорость помола пропорциональна площади соприкосновения шаров. Некоторые мельницы позволяют достигать наноразмеров для целого ряда материалов, таких как Si, Al_2O_3 , SiO_2 , Fe_2O_3 и других.

Нанотехнолог Василий использовал шаровую мельницу для измельчения наночастиц оксида кремния. В качестве исходного образца он использовал водную суспензию микрочастиц, т. к. это позволило достичь более тонкого помола. После помола в в течение $t_0 = 21$ часа шарами радиуса R = 5 мм, средний размер наночастиц достигал требуемых 100 нм. Василий счёл, что помол длится слишком долго и заменил шары на новые, изготовленные из того же материала, но радиуса r = 100 мкм. Какое время понадобится Василию для достижения тех же средних размеров пробы (а; 8 баллов)? Почему Василий

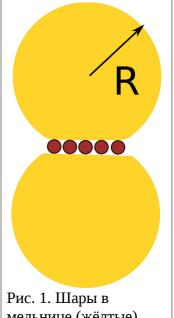


Рис. 1. Шары в мельнице (жёлтые) измельчают нанопробу (коричневая).

использовал помол жидкой пробы, а не сухой (**б**; **1 балл**)? Из какого материала могли быть сделаны шары в мельнице: оксид циркония, медь, карбид вольфрама, оксид магния (**в**; **1 балл**)? Поперечным растяжением шаров при деформации пренебречь.

Решение.

а) Как известно, фактор заполнения шарами пространства не зависит от их радиуса и примерно равен 0,9. Следовательно, скорость помола пробы напрямую связана с суммарной площадью контактов между шарами в единичном объёме, S_{full} . А она пропорциональна площади одного контакта между шарами S и концентрации шаров, C.

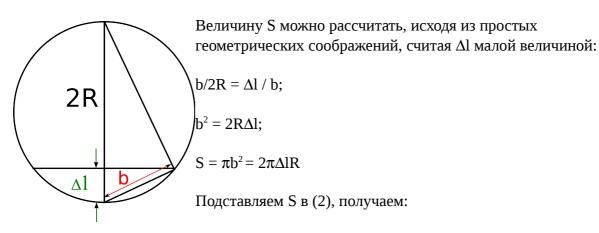
$$S_{full} \sim SC \sim \frac{S}{R^3} \tag{1}$$

Рассчитать площадь одного контакта можно исходя из выражения для модуля Юнга, Е:

$$E = \frac{F \, l}{S \, \Delta \, l}.\tag{2}$$

Формула справедлива для стержня, но в первом приближении применим её к шару. Здесь l — длина стержня, в нашем случае 2R, Δl — глубина деформации шаров, F — сила прижима, равная та, где а — ускорение свободного падения для бисерных мельниц, либо ускорение стакана для планетарных, вибрационных и др. В любом случае величина а одинакова для обоих типов шаров. Если плотность шаров равна ρ :

$$E = \frac{8\pi\rho \, a \, R^4}{3 \, S \, \Delta \, l} \quad . \tag{3}$$



$$E = \frac{4\rho \, a \, R^4}{3\Delta \, l^2 R} \quad . \tag{4}$$

Теперь нужно найти Δ l:

$$\Delta l = \sqrt{\frac{4\rho a}{3E}} R^{\frac{3}{2}} \quad . \tag{5}$$

Теперь находим S:

$$S = 2\pi\Delta l R = 2\pi\sqrt{\frac{4\rho a}{3E}} R^{\frac{5}{2}} . {(6)}$$

Подставляем (6) в (1), получаем:

$$S_{full} \sim \frac{R^{\frac{5}{2}}}{R^3} \sim \frac{1}{\sqrt{R}} \quad . \tag{7}$$

Отсюда окончательное выражения для искомого t:

$$t = t_0 \sqrt{\frac{r}{R}} = 21 \sqrt{\frac{1}{50}} \approx 3 \, uaca \quad . \tag{8}$$

- б) Использование жидкой пробы позволяет избежать избыточной агломерации наночастиц друг с другом. Поэтому помол происходит более эффективно.
- в) Подходят оксид циркония и карбид вольфрама, т. к. они имеют большую твёрдость, чем у оксида кремния, из которого состоит проба. Другие материалы более мягкие, чем проба.