

Среда растворения:	вода;
Объем среды растворения:	500 мл;
Температура:	$37 \pm 0,5$ °C;
Скорость вращения мешалки:	100 об/мин;
Время растворения:	45 мин.

Испытуемый раствор. Каждую корзинку, в которую помещена одна таблетка, погружают в сосуд для растворения с предварительно нагретой средой растворения. Через 45 мин отбирают пробу раствора и фильтруют, отбрасывая первые порции фильтрата.

50 мл полученного фильтрата помещают в коническую колбу вместимостью 250 мл, прибавляют 10 мл аммиачного буферного раствора и титруют 0,05 М раствором натрия эдетата до сине-фиолетового окрашивания (индикатор – 0,25 мл раствора кислотного хромового темно-синего).

1 мл 0,05 М раствора натрия эдетата соответствует 22,42 мг кальция глюконата $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$.

Количество кальция глюконата, перешедшее в раствор, в процентах (X), вычисляют по формуле:

$$X = \frac{(V_K - V_{II}) \cdot K \cdot 22,42 \cdot 500 \cdot 100}{50 \cdot L}$$

где V_K – объем 0,05 М раствора натрия эдетата, пошедший на титрование контрольного раствора, мл;

V_{II} – объем 0,05 М раствора натрия эдетата, пошедший на титрование испытуемого раствора, мл;

K – поправочный коэффициент к 0,05 М раствору натрия эдетата;

L – заявленное количество кальция глюконата в одной таблетке, мг.

Через 45 мин в раствор должно перейти не менее 75 % (Q) кальция глюконата $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$.

Однородность дозирования. Определение проводят в соответствии с ОФС «Однородность дозирования», способ 2 или методом титриметрии в условиях испытания «Количественное определение», способ 1.

Микробиологическая чистота. В соответствии с ОФС «Микробиологическая чистота».