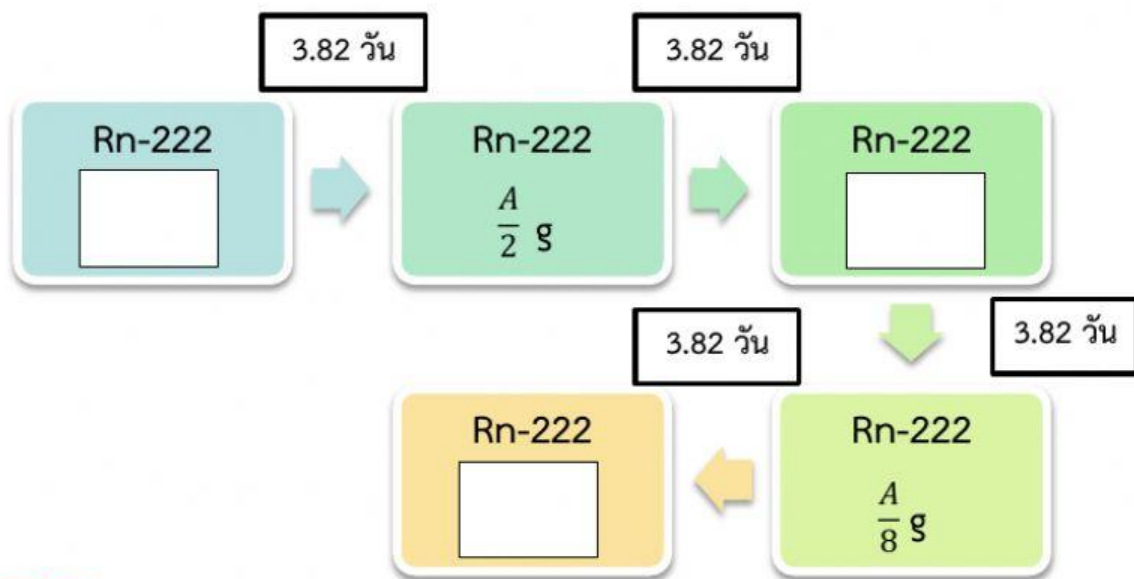


ครึ่งชีวิตของไอโซโทปกัมมันตรังสี

คำชี้แจง : จงเติมช่องว่างให้สมบูรณ์

เมื่อนำ Rn-222 จำนวน A กรัม ปล่อยให้สลายตัวไป เป็นเวลา 15.28 วัน
ปรากฏว่ามีมวลเหลือ 2.82 กรัม ครึ่งชีวิตของ Rn-222 เท่ากับ 3.82 วัน จงคำนวณหา
ปริมาณ Rn-222 เริ่มต้น



วิธีที่ 1

$$2.82 \text{ g} = \boxed{}$$

$$A = 2.82 \times \boxed{}$$

$$A = \boxed{}$$

แสดงว่า Rn-222 มีมวลเริ่มต้น กรัม

วิธีที่ 2

$$N_t = \frac{N_0}{2^n} \quad \text{หมายเหตุ } n = 15.28 / 3.82 = 4$$

$$N_0 = 2.82 \text{ g} \times \boxed{} = 2.82 \text{ g} \times \boxed{} = \boxed{} \text{ g}$$