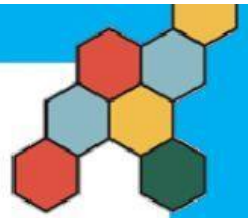




Graham's law of effusion



ให้นักเรียนเติมคำตอบลงในช่องว่างต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

กำหนด $\frac{r_A}{r_B} = \sqrt{\frac{M_B}{M_A}} = \sqrt{\frac{D_B}{D_A}} = \frac{S_A}{S_B} \times \frac{t_B}{t_A}$

1. แก๊สออกซิเจน (O_2) แพร่ได้เร็วกว่าหรือช้ากว่าไอของไอโอดีน (I_2) ก็เท่า (ตอบเป็นทศนิยม 1 ตำแหน่ง)

สูตร

=

คำตอบ

แก๊สออกซิเจนแพร่ได้ _____ กว่าไอของไอโอดีน _____ เท่า

กำหนด $\frac{r_A}{r_B} = \sqrt{\frac{M_B}{M_A}} = \sqrt{\frac{D_B}{D_A}} = \frac{S_A}{S_B} \times \frac{t_B}{t_A}$

2. แก๊สอาร์กอน (Ar) แพร่ผ่านท่อยาว 50 เซนติเมตร ใช้เวลา 147 วินาที เมื่อทำการทดลองภายใต้สภาวะเดียวกัน แก๊สอะเซทิลีน (C_2H_2) จะใช้เวลามากกว่าหรือน้อยกว่าแก๊สอาร์กอนกี่วินาที

สูตร

=

คำตอบ

แก๊สอะเซทิลีนจะใช้เวลา _____ กว่าแก๊สอาร์กอน _____ วินาที

