

كيمياء اساسي

١٥

$$\frac{(0.004 - 0.0016)}{3 - 2} = \frac{[N_2] \Delta t}{\Delta t} = \frac{0.0024}{N_2} \quad (1)$$

$$0.0008 \text{ مول التزن} =$$

(2) معدل التفاعل $N_2 = \frac{1}{2}$ معدل سرعة استهلاك NH_3

$$0.0008 = \frac{1}{2} \times v$$

$$v = 0.0016 \times 2 = 0.0032 \text{ مول التزن}$$

(3) $[B] \cdot [A] \cdot K = 0.3 \cdot 1 = 0.3$ 1=B -2 3=A -1 (4)

- (5) ١٠. (1) ١١. (2) ١٢. (3) ١٣. (4) ١٤. (5) ١٥.

(6) 1 تزداد 2 تبقى ثابتة

كفاءه جافه ابو هيف

٥) الاتزان الكيميائي

التفاعل الذي تكون فيه سرعة التفاعل الامامي تساوي سرعة التفاعل العكسي

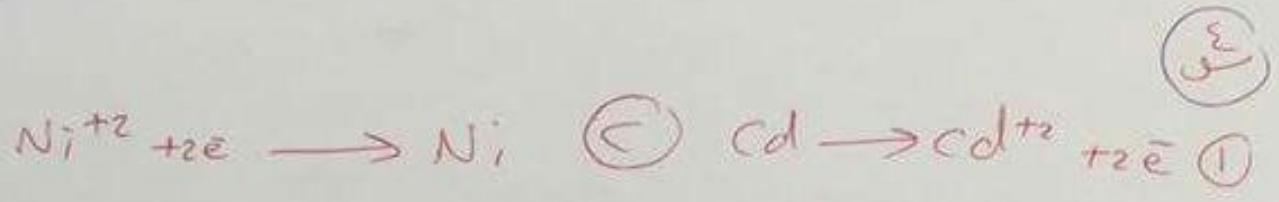
~~Handwritten scribble~~

نفس (٤) Cu < Li (٣) Li < I₂ (١) (٤)

→ ٧٦ + ٣٤ = ١١٠ (٦) Zn (٥)
لذا فولت



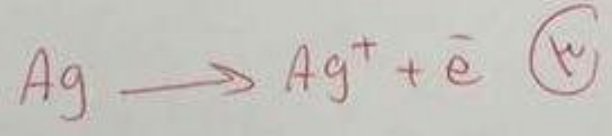
I₂ تكون (١)



Ni < Cd no (٥) موجودة (٤) Cd (٣)

Ni (٧) Cd (٦)

المركبة (٧) well ~~scribble~~ (١) (٦) (٥)



نفس (٣) ٧+ (٤) ٤+ (١) (٥)