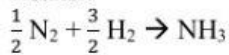


1. Reaksi:



Kecepatan reaksi berdasarkan N_2 dinyatakan sebagai r_N dan berdasarkan H_2 dinyatakan r_H , maka...

- A. $r_N = r_H$
- B. $r_N = \frac{1}{2} r_H$
- C. $r_N = \frac{1}{3} r_H$
- D. $r_N = \frac{2}{3} r_H$
- E. $r_N = \frac{3}{4} r_H$

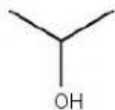
2. Jika 100 ml larutan NH_3 0,3 M direaksikan dengan 50 ml larutan H_2SO_4 0,2 M dan harga $K_b \text{NH}_3 = 2,0 \times 10^{-5}$, maka pH larutan yang terjadi adalah ...

- A. $5 - \log 2$
- B. 5
- C. 9
- D. $9 + \log 2$
- E. $9 + 2 \log 2$

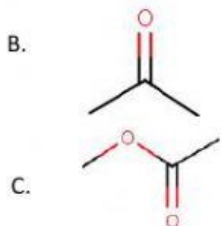
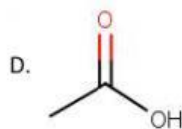
3. Diketahui entalpi pembakaran C_3H_6 adalah a kJ/mol, entalpi pembentukan CO_2 dan H_2O berturut-turut adalah $-b$ kJ/mol dan $-c$ kJ/mol. Nilai entalpi pembentukan C_3H_6 adalah ...

- A. $-(a + 3b + 3c)$
- B. $\frac{3}{2}a - 3b - c$
- C. $-(4b + 5c + a)$
- D. $-3b + c - a$
- E. $a + 3(b + c)$

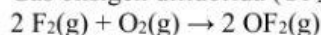
4. Produk oksidasi senyawa berikut



adalah



5. Gas oksigen difluorida (OF_2) disintesis dari reaksi antara gas F_2 dengan gas O_2 menurut reaksi berikut.



Dalam sebuah wadah dengan volume tertentu, tekanan awal gas F_2 dan O_2 diketahui masing-masing 1 atm. Jika pada kesetimbangan tekanan total gas adalah 1,75 atm. maka nilai K_p reaksi tersebut adalah ...

- A. 0,133
- B. 0,278
- C. 0,555
- D. 0,755
- E. 1,333