POST TEST intensif PTN
KIMIA-2

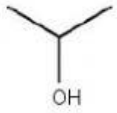
Mitra Pelajar
BIMBINGAN BELAJAR

1. Reaksi:
   $\frac{1}{2}N_2 + \frac{3}{2}H_2 \rightarrow NH_3$
   Kecepatan reaksi berdasarkan N_2 dinyatakan sebagai rN dan berdasarkan H_2 dinyatakan rH, maka...
   A. rN = rH
   B. $rN = \frac{1}{2}rH$
   C. $rN = \frac{1}{3}rH$
   D. $rN = \frac{2}{3}rH$
   E. $rN = \frac{3}{4}rH$

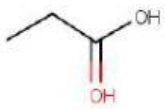
2. Jika 100 ml larutan NH_3 0,3 M direaksikan dengan 50 ml larutan H_2SO_4 0,2 M dan harga Kb NH_3 = 2,0 x 10^{-5}, maka pH larutan yang terjadi adalah …
   A. 5 – log 2
   B. 5
   C. 9
   D. 9 + log 2
   E. 9 + 2 log 2

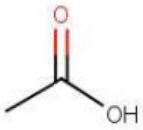
3. Diketahui entalpi pembakaran C_3H_6 adalah **a** kJ/mol, entalpi pembentukan CO_2 dan H_2O berturut-turut adalah –b kJ/mol dan –c kJ/mol. Nilai entalpi pembentukan C_3H_6 adalah ...
   A. $-(a + 3b + 3c)$
   B. $\frac{3}{2}a - 3b - c$
   C. $-(4b + 5c + a)$
   D. $-3b + c - a$
   E. $a + 3(b + c)$

4. Produk oksidasi senyawa berikut



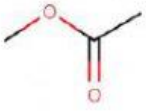
adalah ....

A. 

D. 

B. 

E. 

C. 

5. Gas oksigen difluorida (OF_2) disintesis dari reaksi antara gas F_2 dengun gas O_2 menurut reaksi berikut.
   $2\,F_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2\,OF_2(g)$
   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 Kp reaksi tersebut adalah ....
   A. 0,133
   B. 0,278
   C. 0,555
   D. 0,755
   E. 1,333

LIVEWORKSHEETS