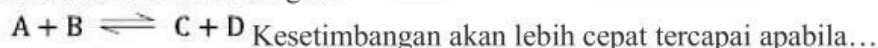


SOAL KBM PLUS TENTANG KESETIMBANGAN KIMIA

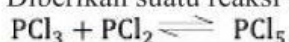
1. Pada reaksi kesetimbangan:



- A. zat A ditambah
- B. tekanan diperbesar
- C. volume diperbesar
- D. digunakan katalis
- E. suhu dinaikkan

(un Kimia SMA Tahun 2004)

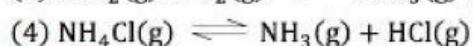
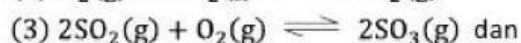
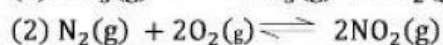
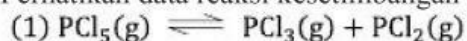
2. Diberikan suatu reaksi sebagai berikut:



Perlakuan berikut ini yang dapat mengubah kesetimbangan ke arah PCl_5 adalah...

- A. menambah konsentrasi PCl_5
- B. mengurangi konsentrasi PCl_3
- C. memperkecil volume sistem
- D. menambah katalis pada sistem
- E. menurunkan suhu kesetimbangan

3. Perhatikan data reaksi kesetimbangan di bawah ini!

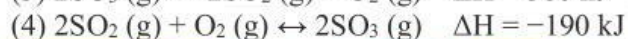
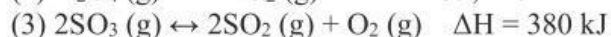
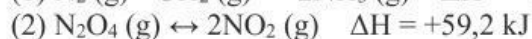
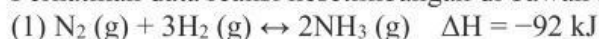


Pasangan reaksi yang menghasilkan hasil lebih banyak jika volume diperbesar adalah...

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (4)
- C. (2) dan (3)
- D. (2) dan (4)
- E. (3) dan (4)

(UN Kimia SMA Tahun 2012)

4. Perhatikan data reaksi kesetimbangan di bawah ini!



Pasangan reaksi yang menghasilkan produk lebih banyak jika suhu dinaikkan adalah...

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (3)
- C. (1) dan (4)

D. (2) dan (3)

E. (3) dan (4)

(Pergeseran Keseimbangan – un kimia 2012)

5. Diberikan reaksi kesetimbangan sebagai berikut:



Jika suhu diturunkan maka spesi yang berubah adalah....

A. H_2 bertambah

B. O_2 bertambah

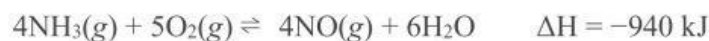
C. H_2O bertambah

D. H_2O berkurang

E. H_2 dan O_2 bertambah

SOAL UN 2015

6. Pada reaksi kesetimbangan



Jika pada suhu tetap ditambahkan amoniak, arah kesetimbangan akan bergeser ke

A. kanan karena nilai K semakin besar

B. kiri karena nilai K semakin kecil

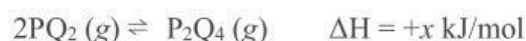
C. kanan karena nilai K semakin kecil

D. kiri karena nilai K tetap

E. kanan karena nilai K tetap

SOAL UN 2014

7. Suatu sistem kesetimbangan gas memiliki persamaan reaksi:



Jika pada sistem kesetimbangan ditingkatkan tekanannya maka sistem tersebut akan bergeser

A. kanan karena bergeser ke arah jumlah mol yang kecil

B. kiri karena bergeser ke arah eksoterm

C. kiri karena bergeser ke arah endoterm

D. kanan karena bergeser ke arah endoterm

E. kiri karena bergeser ke arah jumlah mol yang besar

SOAL UN 2013

8. Reaksi penting pada pembuatan H_2SO_4 dalam kesetimbangan:



Agar kesetimbangan bergeser ke arah pembentukan SO_3 , tindakan yang dilakukan adalah

- A. menggunakan katalis dan menurunkan suhu
- B. menaikkan tekanan dan menurunkan suhu
- C. memperbesar volume dan menambah suhu
- D. menaikkan suhu dan tekanan reaksi
- E. menurunkan tekanan dan menambah suhu

9. Dari reaksi kesetimbangan dibawah ini yang akan bergeser ke kanan jika tekanan di perbesar adalah

- A. $2\text{HI(g)} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{(g)} + \text{I}_2\text{(g)}$
- B. $\text{N}_2\text{O}_4\text{(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_2\text{(g)}$
- C. $\text{CaCO}_3\text{(s)} \rightleftharpoons \text{CaO(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$
- D. $2\text{NO(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_2\text{(g)}$
- E. $\text{S(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightleftharpoons \text{SO}_2\text{(g)}$

10. Diketahui reaksi kesetimbangan sebagaimana diatas.



Jika suhu diturunkan, konsentrasi

- A. SO_3 tetap
- B. SO_3 bertambah
- C. SO_3 dan O_2 tetap
- D. SO_2 tetap
- E. O_2 bertambah
- D. SO_2 tetap
- E. O_2 bertambah

SELAMAT BEKERJA

INNALLAA HAMA'ANA