SMA METHODIST 2 PALEMBANG
PERGURUAN KRISTEN METHODIST INDONESIA – 2
TERAKREDITASI A
Jl.Kolonel.Atmo No.422/450 Palembang Telp.(0711) 351473 Fax.(0711) 374155
Web: www.methodist2.sch.id Email: methodist2palembang@gmail.com

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

KIMIA

Nama :

Kelas :

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mengikuti proses pembelajaran, peserta didik dapat :

Simak video berikut :

LIVEWORKSHEETS

1. Suatu sistem reaksi dalam keadaan setimbang jika..
   a. Reaksinya berlangsung dua arah pada waktu bersamaan
   b. Reaksi berlangsung dua arah dengan laju reaksi yang sama
   c. Jumlah mol zat yang ada pada keadaan setimbang selalu sama
   d. Masing-masing zat yang bereaksi sudah habis
   e. Jumlah yang terbentuk dalam reaksi sama dengan pereaksi

2. Suatu sistem kesetimbangan bersifat dinamis-mikroskopis, artinya. .
   a. Perubahan berlangsung terus-menerus dan dapat diamati
   b. Reaksi terus berlangsung ke kanan dan ke kiri serta dapat di amati
   c. Reaksi terus berlangsung ke kanan dan ke kiri, tetapi tidak dapat di amati
   d. Perubahan berlangsung terus berhenti sehingga tidak dapat di ukur
   e. Perubahan terhenti dan dapat terukur

3. Rumusan hukum kesetimbangan untuk reaksi :
   $CaCO3\ (s) \rightleftharpoons CaO\ (s) + CO2(g)$
   Yang paling tepat adalah..
   a. $Kc = \frac{[CO2][CaO]}{[CaCO3]}$
   b. $Kc = \frac{[CaCO3]}{[CO2][CaO]}$
   c. $Kc = \frac{[CaO]}{[CaCO3]}$
   d. $Kc = \frac{[CaCO3]}{[CaO]}$
   e. $Kc = [CO2]$

4. Kedalam ruangan tertuup yang bervoulme 10 liter direaksikan masing-masing 0,5 mol gas nitrogen dan 0,5 mol gas oksigen hingga membentuk reaksi setimbang.
   $2N_2\ (g) + O_2(g) \rightleftarrows 2N_2O(g)$
   a. 11 mol
   b. 10,3 mol
   c. 11,11 mol
   d. 10,2 mol
   e. 9 mol

5. Dalam ruang 4 liter terdapat reaksi kesetimbangan:
   $NO_2\ (g) + CO(g) \rightleftarrows NO(g) + CO_2\ (g)$
   Jika pada saat setimbang terdapat gas NO_2 dan gas CO masing-masing 0,2 mol, dan gas NO serta CO_2 masing-masing 0,4 mol, maka besarnya tetapan kesetimbangan pada suhu tersebut adalah … .
   A. 0,25
   B. 0,5
   C. 1
   D. 2
   E. 4

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS