

LIVE WORKSHEET



SOAL-SOAL TERMOKIMIA

DIAH PURWANINGTYAS, M.Pd

Cermati tayangan video berikut



Dari video diatas, kerjakan soal-soal berikut:

Sistem Pertahanan Kumbang Brachinus
Setiap binatang memiliki cara yang khas dalam mempertahankan diridari predator. Salah satu yang unik adalah kumbang Brachinus. Kumbang ini memiliki sepasang kantong di ujung perutnya. Setiap kantong berisi campuran beberapa enzim. Pada saat mendapat ancaman, kumbang dapat mereaksikan hidrokuinon dan peroksida dengan bantuan enzim menurut persamaan reaksi berikut.



hidrokuinon hidrogen peroksida kuinon (Ar H = 1, C = 12, O = 16) Kalor yang cukup tinggi ini cukup untuk mendidihkan campuran reaksi menjadi uap. Uap ini disemprotkan dengan kuat terhadap predator.

Reaksi diatas merupakan reaksi :

Pilih salah satu jawaban berikut:

- A Oksidasi
- B Pembakaran
- C Eksoterm
- D Endoterm
- E Reduksi

Jika seekor kumbang Brachinus mampu memproduksi hidrokuinon sebanyak 11 gram, maka besarnya kalor yang dilepaskan untuk mengubahnya menjadi cairan pertahanan adalah

A -20,36 kJ

B -40,72 kJ

C +20,36 kJ

D +40,72 kJ

E +203,6 kJ

SOAL CHECK BOX

Perhatikan data persamaan reaksi termokimia berikut:

1. $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O} \Delta H = - \text{KJ/mol}$
2. $\text{CH}_2\text{OH} + 3/2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \Delta H = - \text{KJ/mol}$
3. $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + 1/2 \text{Cl}_2 \Delta H = + \text{KJ/mol}$
4. $\text{NO} \rightarrow 1/2 \text{O}_2 + 1/2 \text{N}_2 \Delta H = - \text{KJ/mol}$
5. $\text{H}_2 + 1/2 \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} \Delta H = - \text{KJ/mol}$
6. $2\text{C(g)} + 2 \text{H}_2\text{(g)} \rightarrow 2 \text{CH}_4 \Delta H = - \text{KJ/mol}$

Pernyataan yang tepat dari persamaan termokimia diatas adalah
(klik tanda kotak didepan pernyataan yang benar)

Nomor 1 adalah Persamaan Termokimia Pembakaran

Nomor 2 adalah Persamaan Termokimia Penguraian

Nomor 3 adalah Persamaan Termokimia Penguraian

Nomor 4 adalah Persamaan Termokimia Pembakaran

Nomor 5 adalah Persamaan Termokimia Pembakaran

Nomor 6 adalah Persamaan Termokimia Pembentukan

Nomor 1 adalah Reaksi Eksoterm

Nomor 2 adalah Reaksi Endoterm

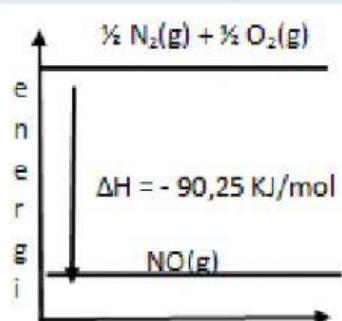
Nomor 3 adalah Reaksi Endoterm

Diketahui reaksi pembentukan gas NO sebagai berikut:

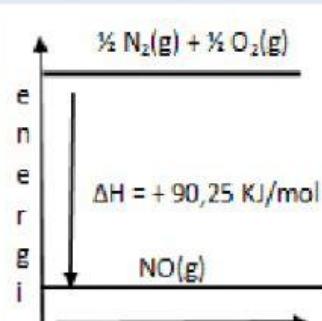


Diagram Tingkat energi reaksi tersebut adalah

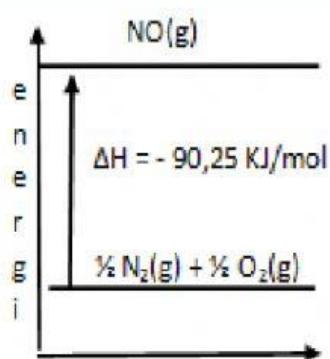
A



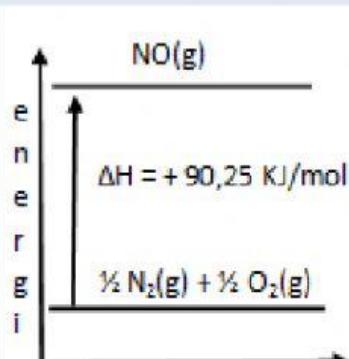
B



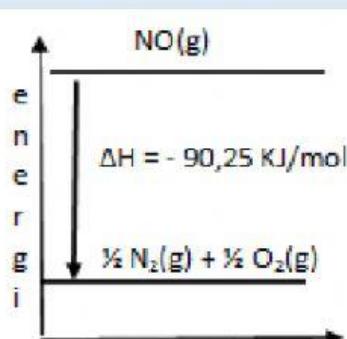
C



D



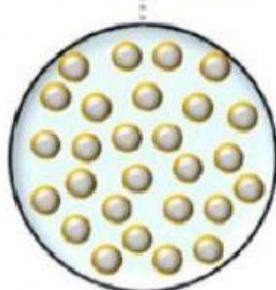
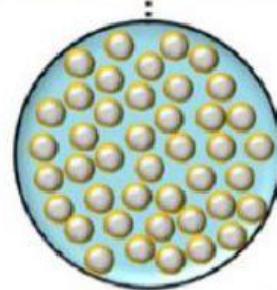
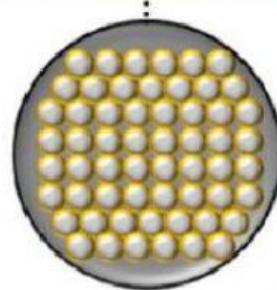
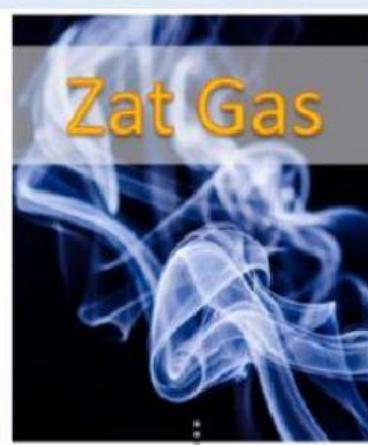
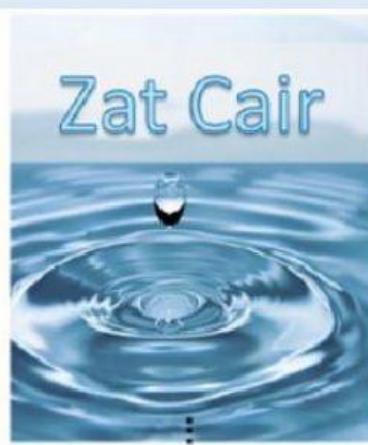
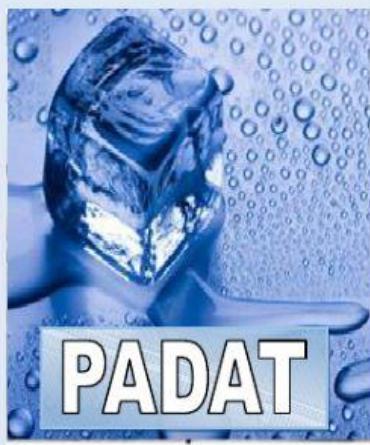
E



Air dapat berubah wujud dari padat, cair dan gas

Gambar dibawah memperlihatkan perubahan wujud air tersebut

Perubahan wujud air tersebut dikarenakan adanya aliran kalor dari sistem ke lingkungan atau sebaliknya yang disebut sebagai reaksi eksoterm dan endoterm



Gambar 1

Gambar 2

Gambar 3

- Perubahan es batu (gambar 1) menjadi air (gambar 2) merupakan perubahan wujud cair menjadi padat. Reaksi ini merupakan reaksi
- Perubahan air menjadi uap air merupakan perubahan wujud cair (gambar 2) menjadi gas (gambar3) Reaksi ini merupakan reaksi

9

10

DRAG and DROP

Jodohkan tulisan dibawah dengan pernyataan diatas dengan cara drag and drop

EKSOTERM

ENDOTERM

KOMPRES PORTABLE



Hot pack yaitu kantong panas yang berisikan jel sehingga membuat alat tersebut elastis dan fleksibel. hot pack berguna mengatasi nyeri, kekakuan otot, pelebaran darah yang membeku dan meningkatkan sirkulasi darah. berisi natrium tiosulfat cair serta bentuk Kristal induk yang berada di pojok kemasan. Hot Pack ini sering digunakan untuk mengompres kaki pemain sepak bola yang terkilir atau kram saat bertanding. Hot Pack ada 2 jenis Cold Pack dan Hot Pack Cold



ISIAN SINGKAT

Cold Pack



- Berisi serbuk amonium nitrat dan bagian luar (mudah pecah) berisi air. Jika kantong ditekan air akan melarutkan amonium nitrat terjadi penurunan suhu 18,6°C. Reaksi ini merupakan contoh reaksi.



Hot Pack

- Berisi natrium tiosulfat cair serta bentuk kristal induk yang berada di pojok kemasan. Apabila induk kristal ditekan akan terjadi kristalisasi pada natrium tiosulfat cair. Proses kristalisasi menyebabkan terjadinya kenaikan suhu sampai 490°C. Reaksi ini merupakan reaksi

Jika amonium nitrat (NH_4NO_3) pada Cold Pack dimasukkan pada tabung reaksi dan dilarutkan dengan air pada tabung reaksi akan terasa dingin.

Tentukan pernyataan yang benar sesuai data tersebut dengan membubuhkan tanda centang pada lingkaran sebelah jawaban

KLIK LINGKARAN DISEBELAH KIRI JAWABAN YANG BENAR

13

SEJUMLAH KALOR DIBEBASKAN OLEH SISTEM DAN TERASA DINGIN

Benar

Salah

14

Persamaan termokiminya adalah $\text{NH}_4\text{NO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \Delta H = +\text{a kJ}$

Benar

Salah

YUK MENJODOKAN



Pasangkan pernyataan didalam kotak sebelah kiri dengan pernyataan disebelah kanan dengan caca menarik garis dari ❤ ke ❤

$\Delta H = - 23 \text{ kJ}$

GRAFIK
REAKSI EKSOTERM

PERSAMAAN
TERMOKIMIA REAKSI
PEMBENTUKAN

$\Delta H = - 46 \text{ kJ}$

PERSAMAAN
TERMOKIMIA
PENGURAIAN

GRAFIK
REAKSI ENDOTERM

15

16

17

18

Persamaan termokimia berikut
 $3/2 \text{ H}_2(\text{g}) + 1/2 \text{ N}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NH}_3(\text{g}) \Delta H = - 46 \text{ kJ}$

Dari persamaan termokimia berikut
 $3\text{H}_2(\text{g}) + \text{N}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g}) \Delta H = - 92 \text{ kJ}$
Harga perubahan entalphi untuk menghasilkan 5,6 liter NH₃ pada keadaan standar (STP)

