

LKPD

NAMA:

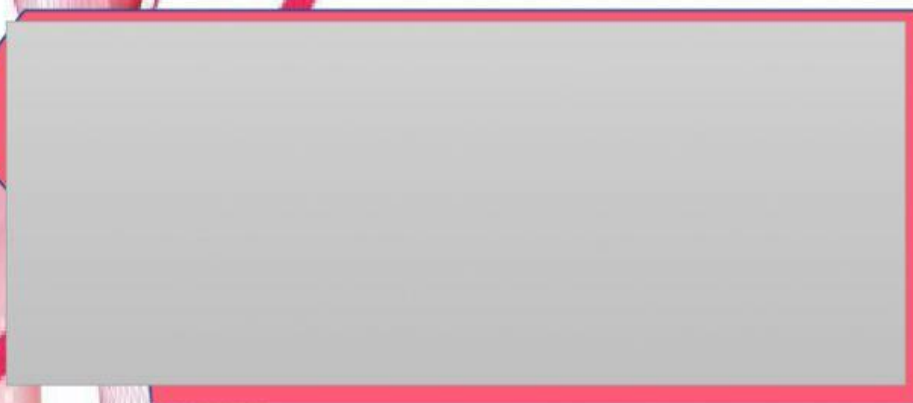
KELAS :

Apabila perbandingan mol zat-zat pereaksi yang ditambahkan tidak sama dengan perbandingan koefisien reaksinya, maka salah satu pereaksi akan habis lebih dahulu sedangkan pereaksi yang lain bersisa

Cara menentukan pereaksi pembatas adalah mol masing-masing zat pereaksi dibagi koefisien, kemudian pilih hasil bagi yang kecil sebagai pereaksi pembatas

Untuk lebih memahami cara menentukan pereaksi pembatas dalam perhitungan kimia silahkan di simak video berikut

1. You tube



2. MP3

Simaklah mp3 berikut



Pereaksi pembatas adalah

3. Drop down

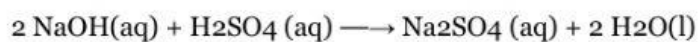
Untuk membuat minuman kopi yang enak di butuhkan 3 sendok gula, setengah sendok kopi dan satu cangkir air panas. Jika tersedia tiga sendok gula, dua sendok kopi dan dua cangkir air panas, maka berapa cangkir kopi yang bisa di buat?

4. Pilihan ganda

Pilihlah jawaban yang menurutmu paling benar!



Satu mol larutan NaOH direaksikan dengan 1 mol larutan H₂SO₄ sesuai reaksi:



Maka pereaksi pembatas dalam pereaksi di atas adalah

☐ NaOH

☐ Na₂SO₄

☐ NaOH dan H₂O

☐ H₂SO₄

☐ H₂O

5. Kotak Centang

Centanglah pernyataan – pernyataan yang benar di bawah ini!

108 gram aluminium (Al) dibakar dengan 160 gram gas oksigen (O_2) untuk membentuk aluminium oksida Al_2O_3 . Berapa gram Al_2O_3 terbentuk dan massa unsur yang tersisa? (A. Al = 27, O = 16).

☒ Al adalah pereaksi pembatas

☒ O_2 terpakai sebanyak 64 gram

☒ Al dan O_2 tepat habis bereaksi

☒ O_2 adalah pereaksi sisa

☒ Terbentuk 204 gram Al_2O_3

6. Menjodohkan dengan garis

Pasangkanlah pernyataan di sebelah kanan dan kiri yang tepat.

Zat awal reaksi

Pereaksi pembatas

Zat hasil reaksi

Persamaan reaksi setara

Pereaksi yang duluan habis

Reaktan

Pereaksi yang tidak habis

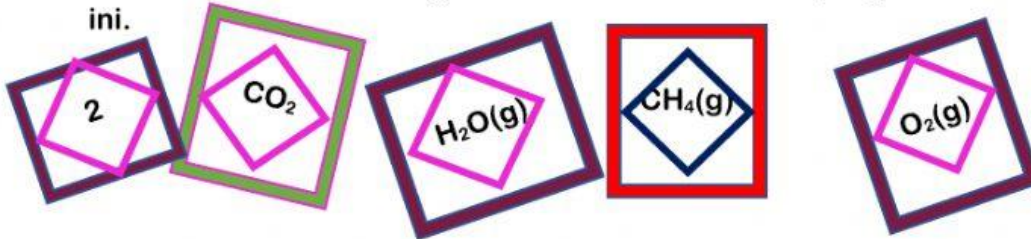
Produk

Jumlah atom ruas kiri = jumlah atom ruas kanan

Pereaksi sisa

7. Drag and drop

Gas metana terbakar sempurna membentuk gas karbon dioksida dan uap air pada suhu dan tekanan yang sama. Tulislah persamaan reaksi setara dari reaksi tersebut dengan menyusun rumus kimia yang tersedia di bawah ini.



..... + → +

Selamat