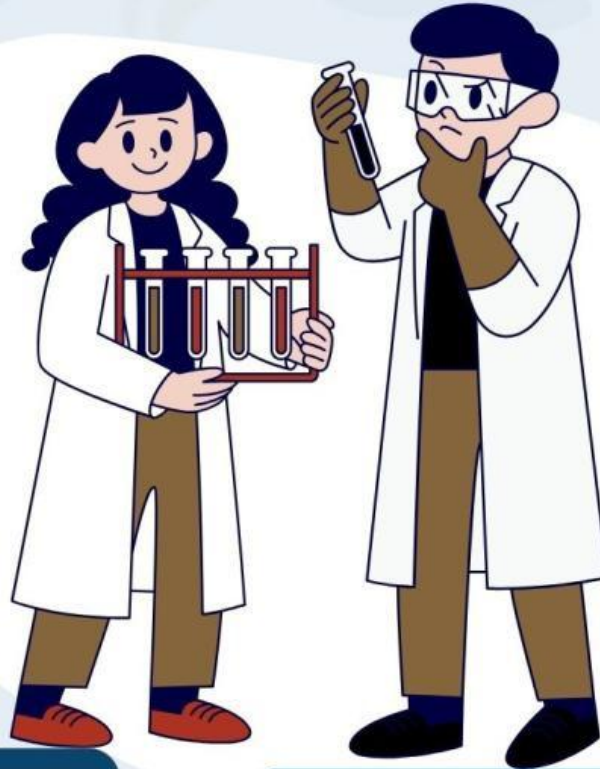




PERTEMUAN 3

PERSAMAAN REAKSI KIMIA



NAMA

FASE/KELAS

NO. ABSEN

KEGIATAN BELAJAR 3



INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

- Bacalah setiap soal dengan teliti
- Pilihlah satu jawaban yang paling benar menurut Ananda pada kolom dibawah ini!



- Persamaan reaksi kimia yang benar harus memenuhi hukum kekekalan massa. Artinya...

☐ Jumlah atom pereaksi lebih banyak dari hasil reaksi	☐ Jumlah molekul sebelum dan sesudah reaksi berbeda
☐ Massa zat sebelum dan sesudah reaksi selalu sama	☐ Massa hasil reaksi selalu lebih besar dari pereaksi
- Berikut ini yang bukan ciri-ciri persamaan reaksi kimia yang benar adalah...

☐ Terdapat rumus kimia zat pereaksi dan hasil reaksi	☐ Menggunakan simbol-simbol zat (s, l, g, aq)
☐ Jumlah atom di kiri dan kanan harus seimbang	☐ Jumlah koefisien setiap senyawa tidak dibuatkan
- Pada persamaan reaksi: $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ pada reaksi di atas simbol (g) menunjukkan bahwa zat tersebut berada dalam fasa...

☐ Padat	☐ Gas
☐ Cair	☐ Larutan
- Pada persamaan reaksi: $\text{NaCl}(\text{s}) \rightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ pada reaksi di atas simbol (aq) menunjukkan bahwa zat tersebut berada dalam fasa...

☐ Larutan	☐ Cair
☐ Padat	☐ Gas



KEGIATAN BELAJAR 3



INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

- Bacalah setiap soal dengan teliti
- Pilihlah satu jawaban yang paling benar menurut Anda pada kolom dibawah ini!



- Pada persamaan reaksi: $\text{Fe(s)} + \text{CuSO}_4\text{(aq)} \rightarrow \text{FeSO}_4\text{(aq)} + \text{Cu(s)}$
pada reaksi di atas simbol (s) menunjukkan bahwa zat tersebut berada dalam fasa...

☐ Padat	☐ Gas
☐ Cair	☐ Larutan
- Pada persamaan reaksi: $2\text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O(l)}$
pada reaksi di atas simbol (l) menunjukkan bahwa zat tersebut berada dalam fasa...

☐ Air dalam fase gas	☐ Air yang larut dalam larutan
☐ Air dalam fase cair	☐ Air dalam bentuk padat
- Tanda panah ($\rightarrow$) pada persamaan reaksi kimia menyatakan...

☐ Jenis zat pereaksi	☐ Jumlah atom pereaksi
☐ Arah perubahan reaksi dari pereaksi ke hasil reaksi	☐ Simbol fase zat
- Perhatikan reaksi berikut: $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Koefisien yang benar setelah disetarakan adalah...

☐ 1, 1, 1, 1	☐ 2, 2, 2, 2
☐ 1, 2, 1, 2	☐ 1, 4, 1, 2



KEGIATAN BELAJAR 3



INSTRUKSI SOAL

Tuliskan persamaan reaksi dari masing-masing reaksi berikut, kemudian lakukan penyetaraan jika persamaan reaksi tersebut belum setara!

**1**

Asam klorida direaksikan dengan natrium hidroksida
Reaksi ini menghasilkan garam dapur dan air.

REAKSI :

2

Besi direaksikan dengan asam klorida menghasilkan besi (II) klorida
dan gas hidrogen.

REAKSI :

3

Larutan natrium karbonat direaksikan dengan larutan asam
sulfat menghasilkan larutan natrium sulfat, gas karbon dioksida,
dan air.

REAKSI :

KEGIATAN BELAJAR 3



INSTRUKSI SOAL

Tuliskan persamaan reaksi dari masing-masing reaksi berikut, kemudian lakukan penyetaraan jika persamaan reaksi tersebut belum setara!



4

Besi (III) oksida padat direaksikan dengan larutan asam sulfat menghasilkan larutan besi (III) sulfat dan air.

REAKSI :

5

Gas karbon dioksida direaksikan dengan larutan kalium hidroksida menghasilkan larutan kalium karbonat dan air.

REAKSI :

6

Logam aluminium direaksikan dengan asam sulfat menghasilkan larutan aluminium sulfat dan gas hidrogen.

REAKSI :

KEGIATAN BELAJAR 3



INSTRUKSI SOAL

Untuk meningkatkan pemahaman Ananda terhadap materi ini, silakan jawab pertanyaan di bawah! Pilihlah jawaban yang benar, lalu hubungkan dengan menarik garis dari kotak berpola putus-putus ke kotak bergaris penuh!



$$a=2, b=6, c=3, d=4, e=6$$

$$a=1, b=5, c=3, d=4$$

$$a=2, b=6, c=2, d=3$$

$$a=1, b=2, c=1, d=2$$

$$a=2, b=3, c=1, d=3$$