

## LKPD PERSAMAAN REAKSI 2

### TULISKAN IDENTITAS ANDA

NAMA :

NO PRESENSI :

KELAS :

### REVIEW BAB PERSAMAAN REAKSI

Pilih Jawaban yang benar

1. Diketahui persamaan reaksi berikut  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  jika koefisien  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$  yang digunakan sama dengan 1, maka koefisien untuk senyawa  $\text{H}_2\text{O}$  adalah :

A. 1                      D. 5  
B. 2                      E. 6  
C. 4

2. Diketahui persamaan reaksi berikut  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  jika koefisien  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$  yang digunakan sama dengan 1, maka koefisien untuk senyawa  $\text{O}_2$  adalah :

A. 1                      D. 5  
B. 2                      E. 6  
C. 4

3. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa  $\text{NO}_2$  adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

4. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{pekat}) \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa  $\text{HNO}_3$  adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

5. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{pekat}) \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

6. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa KCl adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

7. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa  $\text{CrCl}_3$  adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

8. Jika persamaan reaksi berikut disetarakan  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  maka koefisien untuk senyawa  $\text{Cl}_2$  adalah :

A. 1                      D. 4  
B. 2                      E. 6  
C. 3

9. Tentukan rumus kimia dari zat yang belum diketahui dan tuliskan persamaan reaksi yang setara

Zat A + gas hidrogen  $\rightarrow$  zat B

Zat B + gas asam klorida  $\rightarrow \text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_3$

Maka rumus kimia zat B adalah:

A.  $\text{C}_4\text{H}_6$                       D.  $\text{C}_5\text{H}_9$   
B.  $\text{C}_4\text{H}_8$                       E.  $\text{C}_5\text{H}_{10}$   
C.  $\text{C}_4\text{H}_9$

10. Tentukan rumus kimia dari zat yang belum diketahui dan tuliskan persamaan reaksi yang setara

Zat A + gas hidrogen  $\rightarrow$  zat B

Zat B + gas asam klorida  $\rightarrow \text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_3$

Maka rumus kimia zat A adalah:

A.  $\text{C}_4\text{H}_6$                       D.  $\text{C}_5\text{H}_8$   
B.  $\text{C}_4\text{H}_8$                       E.  $\text{C}_5\text{H}_{10}$   
C.  $\text{C}_4\text{H}_9$

