

17. Lumen NaOH ditambahkan dengan larutan asam klorat (KClO₃) menghasilkan produk utama berupa larutan dengan rumus (NaClO₂) dan air (H₂O). Persamaan reaksi dapat ditulis dengan persamaan berikut ini...
- A. $\text{NaOH} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{NaOH} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{NaOH} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{NaOH} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- E. $\text{NaOH} + \text{HClO}_3 \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
18. Perhatikan reaksi kimia berikut ini!
- A. K_2S
- B. Na_2S
- C. Na_2SO_3
- D. Na_2SO_4
- E. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
19. Perhatikan reaksi kimia berikut ini!
- A. K_2S
- B. Na_2S
- C. Na_2SO_3
- D. Na_2SO_4
- E. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 19

20. Diketahui 6,21 gram hidrasiat C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
21. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
22. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
23. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 11

24. Dari semua berikut ini, yang merupakan hasil pengamatan dari pengamatan berikut...
- A. Lumen asam klorat
- B. Lumen asam klorat
- C. Lumen asam klorat
- D. Lumen asam klorat
- E. Lumen asam klorat
25. Perhatikan reaksi kimia berikut ini:
- A. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- E. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
26. Perhatikan reaksi kimia berikut ini:
- A. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- E. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 12

27. Perhatikan reaksi kimia berikut ini:
- A. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- E. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
28. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 13

29. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
30. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 14

31. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
32. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 15

33. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram
34. Sebuah zat padat memiliki rumus kimia C₁₂H₂₂O₁₁ yang bereaksi dengan 1,751 gram dengan membentuk 1,1 gram hidrasiat dan 2,3 gram air. Berapakah massa zat yang bereaksi dengan 1,1 gram air?
- A. 0,25 gram
- B. 0,50 gram
- C. 0,75 gram
- D. 1,00 gram
- E. 1,25 gram

Babak Penyelesaian CTFD 06-2017 / 2018 | 16