## Peristilahan Kimia

- 1. **Anoda**. Elektroda tempat terjadinya oksidasi.
- 2. **Asam Lewis**. Zat yang dapat menerima sepasang electron.
- 3. Basa kuat. Basa yang bersifat elektrolit kuat.
- 4. Cacat massa. Selisih antara massa atom dan jumlah massa proton, neutron, dan elektron.
- 5. **Dapat-campur**. Dua cairan yang larut sempurna satu sama lain dalam segala perbandingan disebut sebagai dapat campur.
- 6. **Elektrokimia**. Cabang ilmu kimia yang mambahas interkonversi energi listrik dan energi kimia.
- 7. **Elektrolisis**. Proses penggunaan enrgi listrik untuk reaksi kimia nonspontan.
- 8. **Energi aktivasi**. Jumlah minimum energi yang diperlukan untuk mengawali reaksi kimia.
- 9. **Entropi**. Ukuran langsung keacakan atau ketidakteraturan suatu sitem.
- 10. **Faraday**. Muatan yang dikandung dalam satu mol electron, setara dengan 96,485 coulomb.
- 11. **Fusi inti**. Penggabungan inti-inti kecil menjadi inti yang lebih besar.
- 12. **Hasil kali kelarutan** (**K**<sub>sp</sub>). Hasi kali konsentrasi molar dari ion penyusun masing-masing dipangkatkan koefisien stoikiometrinya pada persamaan kesetimbangan.
- 13. **Hidrolisi garam**. Reaksi ion atau kation, atau keduanya dari suatu garam degan air.
- 14. **Hokum Henry**. Kelarutan gas dalam cairan berbanding lurus terhdap tekanan gas di atas larutan
- 15. **Katalis**. Zat yang meningkatkan laju reaksi kimia tanpa ia sendiri terkonsumsi selama reaksi.
- 16. **Kelarutan molar**. Banyaknya molzat terlarut dalam satu liter larutan jenuh ( $^{mol}/_{I}$ ).
- 17. **Kinetika kimia**. Bidang kimia yang membahas kecepatan atau laju berlangsungnya reaksi kimia.
- 18. **Laju reaksi**. Perubahan konsentrasi reaktan atau produk terhadap waktu.
- 19. **Larutan Buffer**. Larutan yang terdiri atas (a) asam lemah atau basa lemah dan (b) garamnya; kedua komponen harus ada. Larutan buffer mampu menahan perubahan pH bila sedikit asam atau basa ditambahkan kedalam nya.
- 20. **Pasangan asam-basa kojugat**. Asam dan basa konjugatnya atau basa dan asam konjugatnya.

## Referensi

Agus Taufik, dkk. 2008. Glosarium Kimia. Jakarta: Pusat bahasa, 2008.