

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lain

SOAL LATIHAN ION DAN SENYAWA IONIK

Pilihlah jawaban yang paling tepat

Soal 1

Gaya yang menyatukan atom didalam suatu molekul adalah

- A. gaya Vander Wall
- B. ikatan ion
- C. ikatan kimia
- D. ikatan kovalen

Soal 2

Atom-atom dibawah ini stabil sesuai dengan hukum oktet, kecuali

- A. ${}_8\text{O}$
- B. ${}_{10}\text{Ne}$
- C. ${}_{36}\text{Kr}$
- D. ${}_{54}\text{Xe}$

Soal 3

Atom klorin menerima satu elektron untuk meniru konfigurasi dari atom

- A. ${}_{10}\text{Ne}$
- B. ${}_{18}\text{Ar}$
- C. ${}_{86}\text{Rn}$
- D. ${}_2\text{He}$

Soal 4

Manakah pernyataan berikut ini yang salah terkait atom

- A. Atom bermuatan netral
- B. Terdapat atom yang berada dalam keadaan bebas
- C. Atom memiliki jumlah proton dan elektron yang sama
- D. Atom adalah spesies yang bermuatan

Soal 5

Transfer elektron terjadi pada

- A. satu atom ke atom lain dalam ikatan ionic

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lain

- B. satu atom ke dua atom lain untuk membentuk ikatan ionik
- C. satu atom nonlogam ke atom logam untuk membentuk ikatan ionic
- D. atom logam untuk membentuk ikatan ionic

Soal 6

Transfer satu atau dua elektron terjadi pada

- A. Ikatan kimia
- B. Ikatan elektrovalen
- C. Ikatan kovalen
- D. Ikatan molecular

Soal 7

Unsur manakah yang memiliki konfigurasi elektron 2,8,6 ?

- A. ${}_{11}\text{Na}$
- B. ${}_{16}\text{S}$
- C. ${}_{14}\text{Si}$
- D. ${}_{13}\text{Al}$

Soal 8

Atom manakah yang memiliki elektron valensi 4?

- A. ${}_{12}\text{Mg}$
- B. ${}_{13}\text{Al}$
- C. ${}_{14}\text{Si}$
- D. ${}_{15}\text{P}$

Soal 9

Unsur manakah yang merupakan unsur non logam

- A. P
- B. Na
- C. Mg
- D. Al

Soal 10

Pengertian dari elektron valensi yang tepat adalah

- A. menunjukkan jumlah proton dalam atom
- B. Elektron sisa dalam suatu atom

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lain

- C. jumlah elektron yang ada di kulit terluar atom
- D. jumlah elektron atom

Soal 11

Manakah dari pernyataan berikut yang tepat untuk unsur gas mulia

- A. memiliki sifat elektro positif
- B. memiliki sifat elektro negatif
- C. metalloid
- D. tidak mudah bereaksi dengan atom yang lain

Soal 12

Senyawa mana yang berikatan secara kovalen

- A. HCl
- B. NaCl
- C. MgCl₂
- D. CaO

Soal 13

Magnesium klorida terbentuk dari pelepasan elektron dari magnesium ke atom klorin, berapakah jumlah elektron valensi magnesium?

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4

Soal 14

Untuk meniru atom ¹⁰Ne maka atom ⁸O perlu

- A. melepaskan satu elektron
- B. menerima satu elektron
- C. kehilangan dua electron
- D. menerima dua electron

Soal 15

Ikatan kovalen terbentuk dari pemakaian elektron bersama dari atom

- A. metalloid
- B. unsur nonlogam

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lain

- C. unsur logam
- D. A dan B benar

Soal 16

Molekul oksigen O₂ terbentuk dari

- A. ikatan ionic
- B. ikatan elektrovalen
- C. ikatan kovalen
- D. ikatan heteropolar

Soal 17

Molekul metana CH₄ terdiri dari

- A. satu ikatan tunggal dan dua ikatan rangkap dua
- B. ikatan rangkap dua
- C. dua ikatan tunggal dan dua ikatan rangkap
- D. empat ikatan tunggal

Soal 18

Molekul methana adalah contoh dari molekul yang berikatan secara

- A. ikatan elektrovalen
- B. ikatan kovalen
- C. ikatan kovalen polar
- D. ikatan kovalen non polar

Soal 19

Sifat manakah yang tidak mempresentasikan ikatan ionic

- A. berbentuk cairan atau padatan yang lunak
- B. rapuh (mudah pecah jika diberi gaya)
- C. berbentuk Kristal
- D. partikel penyusunnya bermuatan listrik

Soal 20

Senyawa apakah yang merupakan konduktor listrik yang jelek

- A. senyawa ionic
- B. Senyawa elektrovalen

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal yang lain

- C. senyawa kovalen
- D. senyawa elektrostatik