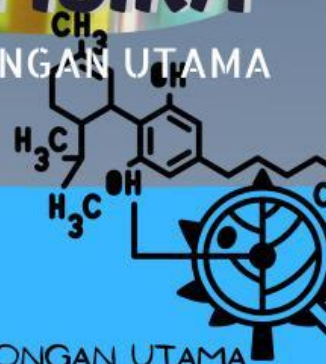


SIFAT KIMIA DAN SIFAT FISIKA

NAMA :

NO ABSEN :

UNSUR GOLONGAN UTAMA



TUJUAN PEMBELAJARAN:

1. SIFAT-SIFAT UNSUR GOLONGAN UTAMA

2. KELIMPAHAN, MANFAAT, DAMPAK DAN PEMBUATAN UNSUR GOLONGAN UTAMA

1. Persenyawaan unsur golongan utama yang jarang ditemukan di alam adalah senyawa dari ...

- A. Golongan alkali
- B. Golongan alkali tanah
- C. Golongan halogen
- D. Golongan gas mulia
- E. Golongan oksigen.

2. Aluminium tergolong logam tahan korosi. Sifat inilah yang menyebabkan aluminium dipakai dalam industri kecil ...

- A. Untuk membuat logam campuran
- B. Untuk membuat reaksi termite
- C. Sebagai pereduksi berbagai macam oksida
- D. Untuk membuat berbagai peralatan dapur
- E. Untuk membuat roda pesawat terbang

3. Jika senyawa KNO₃ dibakar di atas api maka warna nyala dari Kalium adalah

- A. ungu
- B. merah
- C. biru
- D. hijau
- E. kuning

4. Urutan yang benar basa unsur alkali dari yang lemah ke yang semakin kuat adalah

- A. LiOH-KOH-CsOH-RbOH
- B. NaOH-KOH-LiOH-RbOH
- C. NaOH-KOH-RbOH-CsOH
- D. RbOH-CsOH-LiOH-KOH
- E. CsOH-RbOH-KOH-LiOH

5. Unsur-unsur logam alkali dengan urutan Li, Na, K, Rb, dan Cs yang tidak memiliki sifat-sifat seperti tercantum berikut adalah ...

- A. Jari-jari atom makin besar
- B. Energi ionisasi makin besar
- C. Massa jenis makin besar
- D. Nomor atom makin besar
- E. Titik lebur makin kecil

6. Jika logam natrium dimasukkan kedalam air, reaksi yang terjadi adalah

- A. $2\text{Na (s)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{Na}_2\text{O (s)} + 2\text{H}_2\text{(g)} + \text{energi}$
- B. $2\text{Na (s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow 4\text{NaH (s)} + \text{O}_2 \text{(g)} + \text{energi}$
- C. $2\text{Na (s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2\text{NaOH (aq)} + \text{H}_2 \text{(g)} + \text{energi}$
- D. $2\text{Na (s)} + 3\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{Na}_2\text{O (s)} + 3\text{H}_2 \text{(g)} + \text{O}_2 \text{(g)} + \text{energi}$
- E. $2\text{Na (s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2 \text{(s)} + 2\text{H}_2 \text{(g)} + \text{energi}$

7. Urutan unsur-unsur alkali tanah berdasarkan sifat reduktor dari lemah ke reduktor kuat adalah ...

- A. Ca, Mg, Sr, Ba
- B. Mg, Ca, Ba, Sr
- C. Mg, Ca, Sr, Ba
- D. Ca, Mg, Ba, Sr
- E. Ca, Ba, Mg, Sr

8. Di antara unsur-unsur berikut yang jari-jari atomnya paling besar adalah

- a. Berilium
- b. Magnesium
- c. Kalsium
- d. stronsium
- e. Barium

9. Suatu alotrop karbon yang memiliki kekerasan sangat tinggi dan diduga tidak ada bahan lain yang melebihi kekerasannya adalah ...

- A. Talk
- B. Grafit
- C. Intan
- D. Gypsum
- E. Feldspar

10. Karbon tidak bersifat toksik, namun dalam perkembangannya, ditemukan bahwa karbon bisa bersifat toksik secara spontan (tiba-tiba), yaitu saat karbon berada dalam wujud ...

- A. Padat sekali dengan kekerasan tinggi
- B. Cair dan beruap tinggi
- C. Debu atau serbuk halus
- D. Gas di udara
- E. Tidak ada jawaban yang benar