

KUIS

uji kemampuan

1. Apa yang menjadi ciri khas pada tiap-tiap unsur?
2. “pengisian elektron dalam orbital dimulai dari orbital dengan tingkat energi paling rendah. Setelah penuh, pengisian berlanjut ke orbital yang tingkat energinya satu tingkat lebih tinggi” merupakan salah satu dari 3 aturan dalam penulisan konfigurasi elektron, aturan tersebut adalah
3. Berapa maksimal elektron yang boleh mengisi orbital d?
4. Sistem periodik unsur mengalami banyak perubahan seiring perkembangan zaman. Siapakah tokoh yang menyusun sistem periodik unsur seperti yang ada saat ini?
5. Terdapat 3 golongan dalam sistem periodik unsur bentuk panjang, yaitu golongan utama (A), golongan transisi (B), dan golongan transisi dalam. Unsur pada golongan utama mempunyai elektron valensi yang berada pada blok?
6. Dalam sistem periodik unsur bentuk panjang/modern, unsur yang memiliki nomor atom 17 dan nomor massa 35 berada pada golongan dan periode?
7. Konfigurasi elektron suatu unsur adalah sebagai berikut: $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$ menurut sistem periodik unsur modern unsur tersebut terletak pada golongan dan periode?