

LEMBAR KERJA MURID

Mata Pelajaran : KIMIA
Kelas/Fase : X / E
Materi : Konfigurasi elektron subkulit

Petunjuk Pengerjaan

1. Baca petunjuk pengerjaan dengan seksama
2. Isilah kolom konfigurasi elektron dengan sistem subkulit
3. Angka/Nomor subkulit ditulis tanpa spasi dengan subkulit, mis : 1s **bukan 1 s**
4. Huruf subkulit ditulis dengan huruf kecil, mis : 1s atau 2s **bukan 1S atau 2S**
6. Penulisan peralihan dari subkulit satu ke subkulit lain menggunakan spasi dan elektron maksimal tiap subkulit ditulis diatas huruf subkulit seperti pangkat, mis : $1s^2 2s^2 2p^6$
7. Setelah yakin benar jawaban yang kalian tulis klik FINISH
8. Setelah itu klik Submit/Kirim dan SS hasilnya.
9. SS tadi kirim ke link drive yang diberikan

PERTANYAAN

Tuliskan konfigurasi elektron menurut sistem kuantum (sub kulit) untuk unsur berikut ini :

Unsur	KONFIGURASI ELEKTRON SUBKULIT
${}_9\text{F}$	
${}_{12}\text{Mg}$	
${}_{23}\text{V}$	
${}_{27}\text{Co}$	
${}_{30}\text{Zn}$	