

KUIS SEMESTER GANJIL 2023/2024

Mata Kuliah	: Kimia Dasar
Dosen Pengampu	: Hasrul Anwar, M.T.
Waktu Pelaksanaan	: 75 menit
Sifat Ujian	: Close (Book, Handphone)

1. Tentukan urutan unsur berikut berdasarkan kenaikan afinitas elektron!
a. ^{15}P , ^{17}Cl , ^{31}Ga , ^{33}As , ^{35}Br
b. ^{16}S , ^8O , ^{13}Al , ^{38}Sr , ^{53}I
2. Tentukan urutan unsur berikut berdasarkan kenaikan energy ionisasi!
a. ^{12}Mg , $^{13}\text{Al}^{3+}$, ^{19}K , ^{31}Ga , ^{34}Se
b. ^9F , ^7N , ^{15}P , ^{16}S , ^{17}Cl
3. Tentukan nilai bilangan kuantum utama (n), azimuth (l) magnetik (m), spin (s) dan terletak pada golongan dan periode berapa unsur-unsur berikut!
a. ^{34}Se c. ^{47}Ag
b. ^{59}Pr d. ^{50}Sn
4. Gambarkan struktur Lewis untuk molekul berikut dan tuliskan jenis ikatan yang terbentuk!
a. CH_2O c. HNO_3
b. C_2H_6 d. HCN

Selamat Mengerjakan, Semoga Sukses !

KUIS SEMESTER GANJIL 2023/2024

Mata Kuliah	: Kimia Elektroteknik
Dosen Pengampu	: Hasrul Anwar, M.T.
Waktu Pelaksanaan	: 75 menit
Sifat Ujian	: Close (Book, Handphone)

1. Tentukan urutan unsur berikut berdasarkan kenaikan afinitas elektron!
a. ^{15}P , ^{17}Cl , ^{31}Ga , ^{33}As , ^{35}Br
b. ^{16}S , ^8O , ^{13}Al , ^{38}Sr , ^{53}I
2. Tentukan urutan unsur berikut berdasarkan kenaikan energy ionisasi!
a. $^{12}\text{Mg}^{2+}$, $^{13}\text{Al}^{3+}$, ^{19}K , ^{31}Ga , ^{34}Se
b. $^9\text{F}^-$, $^7\text{N}^{3-}$, $^{15}\text{P}^{3-}$, $^{16}\text{S}^{2-}$, $^{17}\text{Cl}^-$
3. Tentukan nilai bilangan kuantum utama (n), azimuth (l) magnetik (m), spin (s) dan terletak pada golongan dan periode berapa unsur-unsur berikut!
a. ^{34}Se c. ^{47}Ag
b. ^{59}Pr d. ^{50}Sn
4. Gambarkan struktur Lewis untuk molekul berikut dan tuliskan jenis ikatan yang terbentuk!
a. CH_2O c. HNO_3
b. C_2H_6 d. HCN

Selamat Mengerjakan, Semoga Sukses !