

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

Nama :

Kelas :

1. Berilah tanda (✓) pada ion yang mempunyai konfigurasi elektron yang sama dengan ion ${}_{17}\text{Cl}^{-}$.

- ☐ ${}_{15}\text{P}$
☐ ${}_{16}\text{S}^{2-}$
☐ ${}_{17}\text{Cl}$
☐ ${}_{18}\text{Ar}$

2. Berilah tanda (✓) pada kolom Benar atau Salah pada pernyataan mengenai sifat keperiodikan unsur-unsur dalam satu periode berikut :

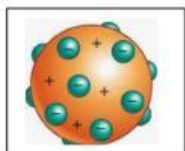
No	Pernyataan	Benar	Salah
1	Semakin besar nomor atom, jari-jari atom semakin besar		
2	Semakin besar nomor atom, energi ionisasi semakin besar		
3	Semakin besar nomor atom, afinitas elektron semakin positif		
4	Semakin besar nomor atom, atom-atom semakin mudah menjadi positif		

3. Isian Singkat

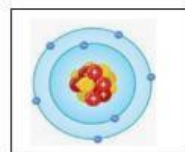
- 1) Partikel subatom yang berada pada inti atom adalah
- 2) Menurut teori Bohr, jumlah elektron maksimum yang dapat menempati kulit L adalah
- 3) Periode dalam sistem periodik unsur menyatakan
- 4) Konfigurasi elektron untuk atom X dengan nomor atom 12 adalah

4. Jelaskan berbagai manfaat nanoteknologi dalam kehidupan.

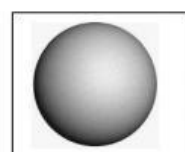
5. Pasangkanlah model atom berikut dengan teorinya yang sesuai



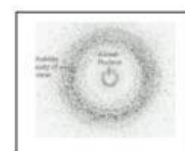
Teori Atom Dalton



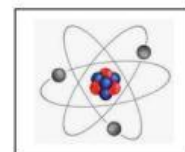
Teori Atom Thomson



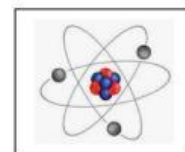
Teori Atom Chadwick



Teori Atom Rutherford



Teori Atom Bohr



Teori Atom Mekanika Kuantum