# PENGANTAR IKATAN KIMIA

Nama Siswa :

Kelas/Semester :

**KEGIATAN - 1**

**Susunan Elektron Gas Mulia**

**Lengkapi tabel berikut**

| No | Atom | Susunan Elektron | Elektron Valensi |
|---|---|---|---|
| 1 | $_{2}He$ | 2 | |
| 2 | $_{10}Ne$ | 2 8 | |
| 3 | $_{16}Ar$ | 2 8 8 | |
| 4 | $_{36}Kr$ | | |
| 5 | $_{54}Xe$ | | |
| 6 | $_{86}Rn$ | 2 8 18 32 18 8 | |

**Pertanyaan :**

1. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Helium

   Unsur He memiliki electron valensi =

2. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsure Neon, Argon, Kripton, Xenon dan Radon? Elektron Valensinya bagaimana

**KEGIATAN - 2**

**Kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilan**

Lengkapi table berikut:

| Atom | Susunan Elektron | Electron valensi | Melepas / menerima elektron | Konfigurasi electron baru | Lambang ion |
|---|---|---|---|---|---|
| $_{3}Li$ | 2 1 | 1 | Melepas 1 e | 2 | $Li^{+}$ |
| $_{12}Mg$ | 2 8 2 | 2 | Melepas 2 e | 2 8 | $Mg^{2+}$ |
| $_{13}Al$ | | | | | |
| $_{7}N$ | 2 5 | 5 | Menerima 3 e | 2 8 | $N^{3-}$ |
| $_{8}O$ | | | | | |
| $_{9}F$ | | | | | |

**Pertanyaan :**

1. Berdasarkan table kegiatan di atas, bagaimana kecenderungan unsur-unsur yang mempunyai electron valensi 1, 2, 3 untuk mencapai kestabilan? Pilih pernyataan yang benar (klik kotak)
   a. Elektron valensi 1 artinya melepaskan 1 elektron
   b. Elektron valensi 2 melepaskan 2 elektron
   c. Elektron valensi 3 melepaskan 3 elektron

2. Berdasarkan table kegiatan di atas, bagaimana kecenderungan unsure-unsur yang mempunyai electron valensi 5, 6, 7 untuk mencapai kestabilan?
   a. Elektron valensi 5 3 elektron
   b. Elektron valensi 6 elektron
   c. Elektron valensi 7 menerima