

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK SISTEM PERIODIK UNSUR GOLONGAN 8A

KELAS 10



NAMA SISWA:

.....

# Tujuan Pembelajaran

- Peserta didik dapat memahami perubahan sifat unsur pada unsur golongan 8A.
- Peserta didik dapat memahami penyebab perubahan sifat unsur pada unsur golongan 8A
- Peserta didik dapat memahami penggunaan unsur golongan 8A

## A. Materi

Perhatikan video singkat mengenai gas mulia berikut ini:



Hal apa saja yang dapat kalian pahami berdasarkan video tersebut:

## Tahukah kamu?

Unsur-unsur gas mulia dalam sistem periodik terletak pada golongan VIIIA, yang meliputi: Helium (He), Neon (Ne), Argon (Ar), Krypton (Kr), Xenon (Xe), dan Radon (Rn). Sesuai dengan namanya, unsur-unsur gas mulia memiliki elektron valensi penuh sehingga di alam tidak ditemukan dalam bentuk senyawa, melainkan dalam bentuk atom-atomnya, dikatakan sebagai unsur bebas. Meskipun demikian pada tahun 1962, H.Bartlett berhasil mensintesa senyawa gas mulia yang pertama, yaitu XePtF<sub>6</sub> (xenon heksa fluoro platinat IV) dengan mereaksikan unsur Xe dengan PtF<sub>6</sub> (platina fluorida). Sejak saat itu berbagai senyawa gas mulia berhasil dibuat.

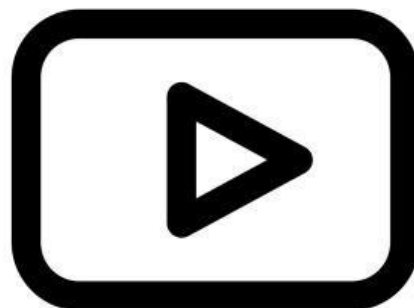
# Bagaimana sifat kimia unsur Gas Mulia?

Perhatikan video singkat mengenai gas mulia berikut ini:



Hal apa saja yang dapat kalian pahami berdasarkan video tersebut:

Berikut beberapa sumber materi yang dapat kalian gunakan untuk belajar:



# Refleksi

Bagaimana kegiatan pembelajaran hari ini berlangsung?

