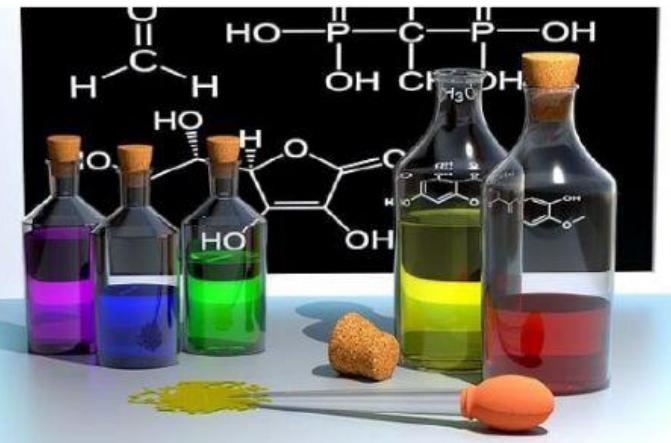


Lembar Kerja Peserta Didik
LKPD

SENYAWA KOMPLEKS



KELOMPOK:

NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

- 1..
- 2..
- 3..
- 4..

Petunjuk:

1. Bacalah sumber belajar (artikel) yang berhubungan dengan materi senyawa kompleks
2. Kerjakan soal yang ada di dalam LKPD bersama dengan anggota kelompok Anda melalui sumber belajar yang kamu miliki
3. Kerjakan soal yang ada di dalam LKPD dengan tepat waktu

Tujuan Pembelajaran:

1. Peserta didik dapat membedakan kation dan anion kompleks berdasarkan data yang disajikan dengan tepat
2. Peserta didik dapat menganalisis bilangan koordinasi, biloks atom pusat berdasarkan ion kompleks yang disajikan dengan tepat
3. Peserta didik dapat menentukan nama dari ion atau senyawa kompleks dengan tepat

Dasar Teori:

Senyawa kompleks adalah senyawa yang mengandung satu atau lebih ion kompleks. Ion kompleks terdiri dari satu **atom pusat** berupa logam transisi ataupun logam pada golongan utama, yang mengikat anion atau molekul netral yang disebut **ligan**, agar senyawa kompleks dapat bermuatan netral maka ion kompleks dari senyawa tersebut, akan bergabung dengan ion lain yang disebut **counter ion**. Jika ion kompleks bermuatan positif, maka *counter ion* pasti akan bermuatan negatif dan sebaliknya.

Pertanyaan Kunci

Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan jawaban yang tersedia di bagian bawah!

1. Nama dari senyawa kompleks berikut $K_2[Pt(CN)_4]$ adalah
2. Nama ion kompleks dari $[Ag(S_2O_3)_2]^{3-}$ adalah
3. Ligan dari senyawa berikut $Al[Mn(C_2O_4)_3]$ adalah
4. Rumus kimia ion kompleks dengan nama ion heksasiano ferat (III) adalah
5. Rumus kimia ion kompleks dengan nama ion tetraamin zink (II) adalah
6. Rumus kimia ion kompleks dengan nama ion heksaamin kobalt (III) adalah

7. Rumus kimia ion kompleks dengan nama ion tetrásiano zinkat (II) adalah
8. Rumus kimia dari ion diamin perak (I) adalah
9. Jumlah ligan dalam senyawa berikut ini $K_2[CuCl_2]$ adalah
10. Kation dari senyawa kompleks berikut $[Ni(NH_3)_6](ClO_4)_2$ adalah
11. Nama senyawa kompleks berikut $[Co(H_2O)_6]^{3+}$ adalah
12. Jumlah ligan dalam senyawa $K_4[Fe(CN)_6]$ adalah

C. 6

B. Ion heksaakua kobalt (III)

A. $[Ag(NH_3)_2]^+$

L. Ion ditiosulfato argentat (I)

K. 2

D. Kalium tetrásiano platinat (II)

J. $[Fe(CN)_6]^{3-}$

I. $[Zn(CN)_4]^{2-}$

H. C_2O_4

G. $[Zn(NH_3)_4]^{+2}$

F. $[Ni(NH_3)_6]$

E. $[Co(NH_3)_6]^{+3}$