

NAMA:

KELAS:

LEMBAR KERJA BILANGAN OKSIDASI

1. Tentukan bilangan oksidasi setiap unsur pada

a. FeCl_3

BO. Besi(Fe) =

BO. Klorin(Cl) =

b. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

BO. Tembaga(Cu) =

BO. Nitrogen(N) =

BO. Oksigen(O) =

2. Tentukan bilangan oksidasi dari unsur yang digaris bawah

a. Al $_2\text{O}_3$

BO. Aluminium(Al) =

b. Cr $_2\text{O}_7^{2-}$

BO. Kromium(Cr) =

3. Tentukan bilangan oksidasi dari C(karbon) dengan cara menghubungkan garis dari senyawa/ion ke bilangan oksidasi Karbonnya

Rumus senyawa/ion

CO_2

CH_4

H_2CO_3

CO

$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$

Bilangan oksidasi C

+2

+3

+4

+4

-4