

NAMA:

KELAS:

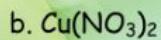
LEMBAR KERJA BILANGAN OKSIDASI

1. Tentukan bilangan oksidasi setiap unsur pada



BO. Besi(Fe) =

BO. Klorin(Cl) =

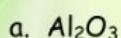


BO. Tembaga(Cu) =

BO. Nitrogen(N) =

BO. Oksigen(O) =

2. Tentukan bilangan oksidasi dari unsur yang digaris bawahi



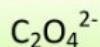
BO. Aluminium(Al) =



BO. Kromium(Cr) =

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

Rumus senyawa/ion



Bilangan oksidasi C

+2

+3

+4

+4

-4