

## \* Redok \* Reduksi - Oksidasi

1) Berkaitan dgn  $O_2 \rightarrow$  Ox: penangkapan  $O_2$   
Contoh: Rx Pembakaran



$\rightarrow$  Red: pelepasan  $O_2$



2) Berkaitan dgn  $e^- \rightarrow$  Ox: pelepasan  $e^-$



$\rightarrow$  Red: penangkapan  $e^-$

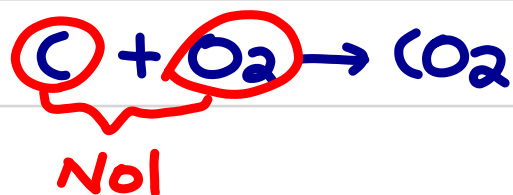


3) Biloks (Bilangan Oksidasi)  $\rightarrow$  Ox:  $\uparrow$  Biloks

muatan suatu atom dlm senyawa  $\rightarrow$  Red:  $\downarrow$  Biloks



Aturan Biloks : 1) B.O unsur bebas ( $O_2, P_4, Fe, Na$ ) = 0



2)  $\Sigma$  B.O unsur dlm senyawa Netral = 0

Contoh: (papan)

3)  $\Sigma$  B.O dlm ion = muatan ion

Contoh: (papan)

## \* Prioritas B.O

IA = +1

yg paling atas diprioritaskan

IIA = +2

III A (Al) = +3

VII A (F) = -1

H = +1

VI A (O) = -2

## Contoh Soal



Cara dipapan

Reaksi Auto Redoks/ Disproporsionasi

Satu Unsur mengalami reaksi reduksi & oksidasi sekaligus



\* Kebalikan: Rx konproporsionasi/ Anti AutoRedoks