BILANGAN OKSIDASI

PETUNJUK:
DENGAN MENGGUNAKAN ATURAN BILANGAN OKSIDASI, TENTUKAN BILANGAN OKSIDASI TIAP UNSUR DALAM SENYAWA.

ATURAN BILANGAN OKSIDASI (BILOKS)	CONTOH
1. **Biloks unsur bebas = 0**	Na, Li, K, H_2, N_2, O_2, F_2, Cl_2, Br_2, I_2
2. **Biloks ion tunggal sama dengan muatannya**	Na^+ → +1 Mg^{2+} → +2 Fe^{2+} → +2 N^{3-} → - 3
3. **Biloks unsur golongan 1 A = +1** **Biloks unsur golongan 2 A = +2**	LiCl → biloks Li = +1 Na_2O → biloks Na = +1
4. **Biloks unsur halogen (golongan 7A)** BIASANYA -1	Na**Cl** → biloks Cl = -1 KBr → biloks Br = -1
5. **Biloks oksigen = - 2** **Kecuali dalam peroksida = - 1**	Na_2O → biloks O = - 2
6. **Biloks hydrogen = + 1** **Kecuali dalam hidrida = - 1**	HCl → biloks H = + 1
JUMLAH TOTAL MUATAN DALAM SENYAWA = 0	
JUMLAH TOTAL MUATAN DALAM ION POLIATOM = MUATAN ION	

1. Tentukan bilangan oksidasi tiap unsur dalam senyawa berikut ini

A. NaCl	Na =	Cl =	
B. H_2SO_4	H =	S =	O =
C. H_3PO_4	H =	P =	O =
D. HNO_3	H =	N =	O =
E. $KMnO_4$	K =	Mn =	O =
F. Na_2SO_4	Na =	S =	O =
G. H_2O_2 (peroksida)	H =	O =	
H. HNO_2	H =	N =	O =
I. $FeCl_3$	Fe =	Cl =	
J. $CuSO_4$	Cu =	S =	O =

2. Tentukan bilangan oksidasi tiap unsur dalam ion berikut ini

A. SO_4^{2-}	S =	O =
B. NO^{3-}	N =	O =
C. PO_4^{3-}	P =	O =
D. PO_3^{3-}	P =	O =
E. NO^{2-}	N =	O =
F. ClO^{4-}	Cl =	O =
G. ClO^{3-}	Cl =	O =
H. ClO^{2-}	Cl =	O =
I. ClO^-	Cl =	O =
J. OH^-	H =	O =

LIVEWORKSHEETS