

|                            |            |
|----------------------------|------------|
| Escola/Colégio:            |            |
| Disciplina: <b>QUÍMICA</b> | Ano/Série: |
| Estudante:                 |            |

1) No esquema abaixo, clique no círculo e selecione o número de oxidação correto:



### NOX DO OXIGÊNIO

**OXIGÊNIO**  
 Nox = ☐

**PERÓXIDO**  
 Nox = ☐  
*ex: Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>*

### NOX DO HIDROGÊNIO

**HIDROGÊNIO**  
 NOX = ☐

**HIDRETOS METÁLICOS**  
 NOX = ☐

### SUBSTÂNCIAS SIMPLES

Nox de substâncias simples é sempre igual a ☐!

*Ex: N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, Fe, Na*

### NOX FIXO

Grupo 1 e Ag ☐

Grupo 2 e Zn ☐

Al ☐

2) Arraste o número de oxidação correto para cada elemento químico nas substâncias abaixo:

$\downarrow$   
 $O_2$

$\downarrow$   
 $NaCl$

$+2$   
 $+1$

  
 $\downarrow$   
 $H_2O$

$+1$   
 $-8$   
 $-2$

  
 $\downarrow$   
 $NaClO_4$

$+1$   
 $-6$   
 $-2$

  
 $\downarrow$   
 $HNO_3$

$+1$   
 $-8$   
 $-2$

  
 $\downarrow$   
 $H_2SO_4$

☐ +1  
☐ +6  
☐ +5  
☐ ZERO  
☐ -2  
☐ +7