

# Nox

1. A sigla NOX significa: \_\_\_\_\_
2. Qual o NOX dos elementos presentes nas espécies químicas a seguir: (Coloque o sinal e depois o valor)
  - a)  $H_2$
  - b)  $O^{2-}$
  - c)  $Na^+$
  - d)  $O_2$
  - e)  $F^-$
  - f)  $CO_2$

3. Alguns elementos apresentam NOX FIXO, ou seja, o valor da sua carga em uma ligação química não varia, independente de com quem esteja ligado. Abaixo, são apresentadas algumas famílias, diga qual o NOX que cada uma apresenta: (Coloque o sinal e depois o valor)

Metais Alcalinos:

Metais Alcalinos Terrosos:

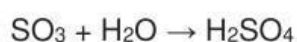
Calcogênios:

Halogênios:

4. A seguir, encontram-se diversos compostos de nitrogênio. CALCULE o nox do Nitrogênio em cada substância. Coloque o sinal e o valor, respectivamente, do NOX no espaço abaixo da substância.

$N_2$	$NH_3$	$LiNO_3$	$NF_3$	$NO_3^-$	$Mg(NO_2)_2$

5. O enxofre é um sólido amarelo classificado na tabela periódica como um não metal e representa cerca de 3% da massa terrestre. É base para a síntese de ácido sulfúrico, um dos compostos mais produzidos mundialmente em escala industrial. A reação de síntese do ácido sulfúrico ( $H_2SO_4$ ) é representada por:



# Nox

O nox do enxofre em ambas as substâncias presentes na reação é:

- (A) +2
- (B) +4
- (C) +6
- (D) -2
- (E) 0

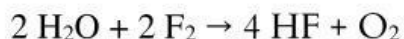
6. O número de oxidação de um átomo pode ser calculado com base em sua eletronegatividade.



Dentre as substâncias acima, o elemento químico que apresenta o maior número de oxidação é

- (A) nitrogênio.
- (B) ferro.
- (C) prata.
- (D) flúor.
- (E) alumínio.

7. Em algumas substâncias, o número de oxidação tende a variar de acordo com a ligação que está presente. Sabendo que um mesmo elemento, pode ter mais de um nox em substâncias diferentes, DETERMINE quais elementos terão o nox diferente.



- (A) Hidrogênio e Oxigênio
- (B) Oxigênio e Flúor
- (C) Hidrogênio e Flúor
- (D) Apenas o Oxigênio
- (E) Todos

