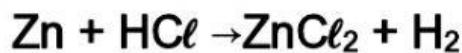


# REAÇÃO DE ÓXIDO-REDUÇÃO

**ALUNO (A):**

**TURMA:**

1) Na seguinte equação química:



- a) o elemento Zn oxida-se e reage como agente oxidante.
- b) o elemento Zn oxida-se e reage como agente redutor.
- c) o elemento Zn reduz-se e reage como agente redutor.
- d) o HCl é um agente redutor.



2) Na equação iônica:



- a) o níquel é o oxidante porque ele é oxidado.
- b) níquel é o redutor porque ele é oxidado.
- c) o íon cobre (Cu) é oxidante porque ele é oxidado.
- d) o íon cobre (Cu) é o redutor porque ele é reduzido.

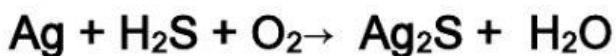
3) Na reação de óxido-redução:



As variações dos números de oxidação do enxofre (S) e do iodo (I) são, respectivamente:

- a) +2 para zero e zero para + 1.
- b) zero para + 2 e + 1 para zero.
- c) zero para -1 e -1 para zero
- d) -2 para zero e zero para -1

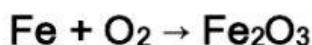
4) A cebola, por conter derivados de enxofre, pode escurecer talheres de prata. Este fenômeno pode ser representado pela equação:



A respeito deste fato, pode-se afirmar que

- a) a prata sofre redução.
- b) a prata é o agente redutor.
- c) o oxigênio sofre oxidação.
- d) o enxofre sofre redução.

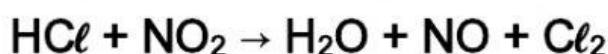
5) Sobre a reação de formação da ferrugem



Assinale (V) ou (F):

- ( ) O ferro é reduzido.
- ( ) O oxigênio é reduzido, passando do 0 a -2.
- ( ) O ferro é oxidado, passando de 0 a +3.
- ( ) O oxigênio sofre oxidação.
- ( ) O número de oxidação do oxigênio permanece inalterado.
- ( ) O ferro é um agente redutor, pois é um metal, portanto, doa elétrons.

6) Assinale a afirmativa correta em relação à reação:



- a) O elemento oxigênio sofre redução.
- b) O elemento cloro sofre redução.
- c) O  $\text{HCl}$  é o agente oxidante.
- d) O  $\text{NO}_2$  é o agente redutor.
- e) O  $\text{NO}_2$  é o agente oxidante.