

#ESTUDOEMCASA

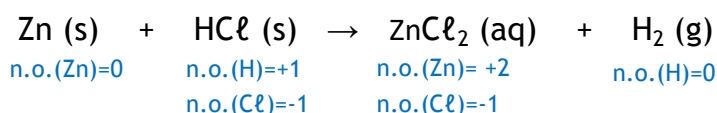
BLOCO N.º 52		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	11º e 2º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	Interpretar reações de oxidação-redução, escrevendo as equações das semirreações, identificando as espécies químicas oxidada (reductor) e reduzida (oxidante), utilizando o conceito de número de oxidação.	

Título/Tema do Bloco

Caracterização das reações de oxidação-redução

Atividade 1

Considere a reação traduzida pela seguinte equação química:



1. Calcule o número de oxidação de cada um dos elementos presentes.
2. Identifique o oxidante e o reductor.
 Oxidante - H^+ presente no HCl na equação química
 Redutor - Zn
3. Indique o número de eletrões transferidos nesta reação de oxidação-redução.
 São transferidos 2 eletrões do Zn para o H^+ .

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Fonte: Apresentação *Caracterização das reações de oxidação-redução*, 11Q, Texto Editores (adaptada)