PRÁTICA 1: Construção de eletrodos e células eletroquímicas

a) Montar eletrodos de trabalhos:
    i. Eletrodo de cobre
    ii. Eletrodo de prata
    iii. Eletrodo de zinco
b) Montagem de ponte salina com solução de cloreto de potássio 1 mol L^{-1}.
c) Montagem da pilha de Daniell
    i. Qual o potencial medido?
    ii. Qual o potencial sem a ponte salina? Por quê?
    iii. Adicione 10 mL de água destilada na semi-célula do cobre. O que aconteceu?
    iv. Adicione 10 mL de água destilada na semi-célula do zinco. O que aconteceu?

OBS: Preparar 50 mL das soluções iniciais de $CuSO_4$ e $ZnSO_4$ (0,5 mol L^{-1}).

Calcular os valores dos potenciais teóricos e compará-los com os valores obtidos experimentalmente.