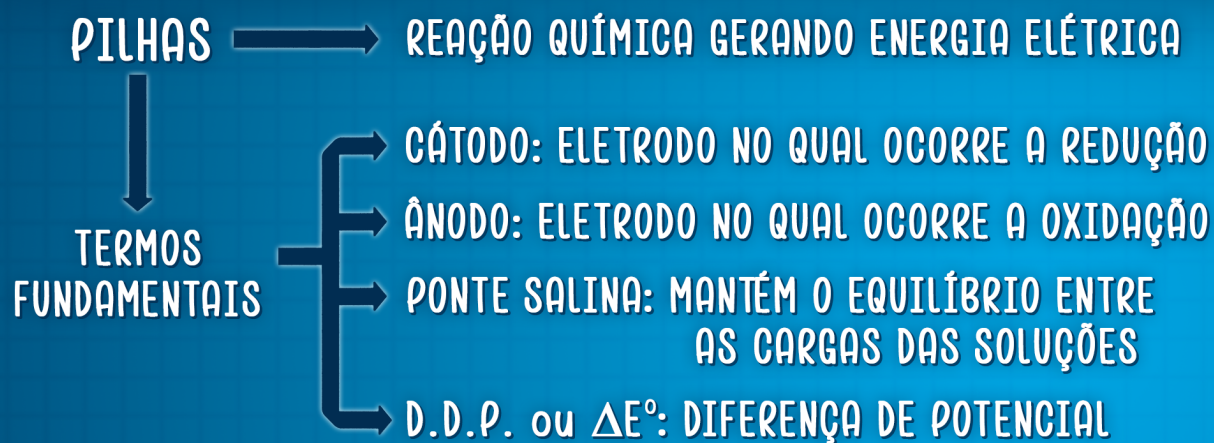


# MAPA MENTAL



## PILHAS



### TÉCNICAS PARA CÁLCULO DE $\Delta E^\circ$

“NO BRAÇO”

- 1- ESCREVER AS SEMI-REAÇÕES;
- 2- IGUALAR O Nº DE  $e^-$  GANHOS E CEDIDOS;
- 3- MONTAR A REAÇÃO GLOBAL;
- 4- SOMAR OS POTENCIAIS.

$$\Delta E^\circ = E^\circ_{\text{RED}} + E^\circ_{\text{OXI}}$$

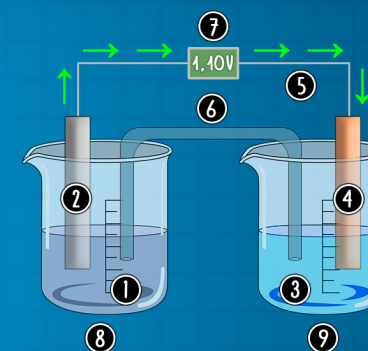
“NO OLHO”

- 1- UTILIZE APENAS OS POTENCIAIS DE REDUÇÃO.

$$\Delta E^\circ = E^\circ_{\text{MAIOR}} - E^\circ_{\text{MENOR}}$$

OBS.:  $E^\circ_{\text{RED}} = -E^\circ_{\text{OXI}}$

### PILHA DE DANIELL



#### LEGENDA:

- 1 - SOLUÇÃO DE  $ZnSO_4$  (1 MOL/L);
  - 2 - ELETRODO DE ZINCO (ÂNODO) (-);
  - 3 - SOLUÇÃO DE  $CuSO_4$  (1 MOL/L);
  - 4 - ELETRODO DE COBRE (CÁTODO) (+);
  - 5 - FIO CONDUTOR DE PLATINA (PT);
  - 6 - PONTE SALINA ( $KCl_{(aq)}$ );
  - 7 - VOLTÍMETRO;
  - 8 - SEMICÉLULA DE ZINCO;
  - 9 - SEMICÉLULA DE COBRE.
- SENTIDO DOS ELÉTRONS