

## CRONOGRAMA DE ENTREGA DE TAREFAS 2º ANO

### 3º TRIMESTRE

Disciplina: Química

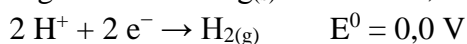
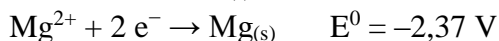
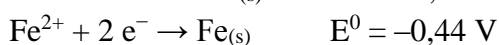
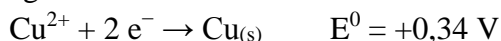
Frente: 231

Professor: Matheus

TAREFA 2	
Data	10/11
COC 18	Módulo 105 – Pág. 179
Exercícios	5, 6, 7, 9 e 12

#### Exercícios Extras:

1. De acordo com os potenciais de redução, indique o melhor agente oxidante e o melhor agente redutor.



2. Sabendo-se que os potenciais de redução para as reações  $\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}^0$  e  $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^0$  são, respectivamente,  $-0,25\text{V}$  e  $+0,34\text{V}$ . Responda:
  - a) Para a pilha de Ni e Cu, calcule a ddp (diferença de potencial) escrevendo as equações de redução, oxidação e global.
  - b) Indique os eletrodos positivo e negativo.
  - c) Qual metal é o melhor oxidante?
  - d) Qual metal é o melhor redutor?
  - e) Explique porque esse processo é espontâneo.