



MINISTERIO DA DEFESA
EXÉRCITO BRASILEIRO
DECEX - DEPA
COLÉGIO MILITAR DE JUIZ DE FORA

FICHA DE ORIENTAÇÃO AOS ALUNOS

PRF de Química - 2º Ano - 1ª Chamada

Data da aplicação: /12/2018	Duração: 120 minutos	Prof.: Cap Duarte e Christiane
-----------------------------	----------------------	--------------------------------

ORIENTAÇÃO PARA ESTUDO

(Ler – Estudar – Resolver – Rever – Refazer – etc)

Revise os assuntos da PRF pelas anotações de aula, livro-texto e material disponibilizado e/ou distribuído em sala. Estude as listas de exercícios. Refaça os testes e AEs.

Material a ser trazido pelo aluno

Lápis, caneta, borracha, calculadora

Não será permitido

Qualquer material de consulta

Objeto do conhecimento	Detalhamento	Fonte de consulta
Soluções	Conceitos gerais. Concentração das soluções. Diluição, mistura sem reação, mistura com reação, titulação.	Cap 4 e anotações de aula
Eletroquímica	Pilhas. Força eletromotriz. Estequiometria aplicada à eletroquímica: leis de Faraday	Cap 10 e 11 e anotações de aula
Termoquímica	Entalpia de Reação. Estequiometria aplicada à termoquímica. Entalpia -padrão. Calculo de entalpia usando Lei de Hess, entalpia de formação e entalpia de combustão.	Cap 6 e anotações de aula
Cinética Químico	Estudo da velocidade das reações. Condições para ocorrência de uma reação (Teoria das colisões e do complexo ativado). Fatores que influenciam a velocidade das reações. Lei cinética. Mecanismo de reação.	Cap 7 e anotações de aula
Equilíbrio Químico	Processos reversíveis. Equilíbrio dinâmico (conceitos e gráficos) Constante de equilíbrio: Kc (Expressão e cálculos). Fatores que influenciam o equilíbrio de uma sistema. (deslocamento de equilíbrio - princípio de Le Chatelier)	Cap 8 e anotações de aula
Equilíbrio Iônico	Constante de ionização ou de dissociação iônica (Ka e Kb). Lei de diluição de Ostwald. Determinação da [H+] e [OH-] nas soluções. pH e pOH.	Cap 9 e anotações de aula

Ass: _____

Christiane A. Oliveira
(Nome do professor por extenso)