

O seu resumo deve ter:

Físico-química

Soluções

Saber realizar cálculos com o coeficiente de solubilidade.
Classificar soluções em insaturadas, saturadas e supersaturadas.
Saber trabalhar com curvas de solubilidade.
Saber cálculos sobre expressão da concentração em g/L, % e mol/L e relações entre eles.
Realizar cálculos com dissociação de íons.
Cálculos com diluição, misturas de soluções e neutralização.
Efeitos coligativos: conceito, avaliação de grandeza quanto à concentração de partículas e exemplos práticos.

Termoquímica

Como identificar reação endotérmica e exotérmica.
Tipos de calores: formação, combustão.
Poder calorífico.
Cálculos de entalpia por $\Delta H = H_p - H_r$, $\Delta H = \text{ELR} - \text{ELP}$ e lei de Hess.

Eletroquímica

Identificar quando é eletrólise
Definir qual é o cátodo, quem vence a competição (em sol. aquosa), qual a reação e o produto obtido.
Definir qual é o ânodo, quem vence a competição (em sol. aquosa), qual a reação e o produto obtido.
Identificar se o meio fica ácido ou básico.
Realizar cálculos de leis de Faraday por fórmula e regra de três.
Identificar quando é pilha.
Definir quem se oxida, é o ânodo...
Definir quem se reduz, é o cátodo...
Montar semi-reações e equação global.
Trabalhar com potenciais para escolher quem se oxida e se reduz e calcular a ddp.
Identificar pilhas (reações) que ocorrem ou que não ocorrem pelos potenciais.
Identificar qual a melhor pilha, qual o metal de sacrifício e o metal para recipiente pelos potenciais.

Cinética

Teoria das colisões, teoria e gráfico.
Fatores que aceleram a reação.
Lei da velocidade, teoria e exemplos com experimento.

Equilíbrio:

Condições de equilíbrio, teoria e gráficos.
Constante de equilíbrio, teoria e cálculos.
Deslocamento de equilíbrio.
Equilíbrio iônico ácido e base.
pH e pOH, teoria e cálculos.
Hidrólise de sais e efeito do íon comum e do íon que reage.