

O seu resumo deve ter:

Módulo I

Sistemas materiais

Como descobrir estados físicos tendo os Pontos de Fusão e Ebulição?
P. de Ebulição: relação da pressão de vapor com a pressão atmosférica.
Gráficos: Subs. Pura, Mistura e Diagrama de Fases.
Densidade: O que é? Quem fica em baixo? Relação entre densidade e volume em sistemas de mesma massa.
Solubilidade: Substâncias apolares (imiscíveis em água).
Diferenças entre substância pura e mistura.
Tipos de substâncias puras: simples e compostas (diferenças).
O que é Alotropia? Exemplos.
O que é atonicidade? Exemplos.
O que são compostos binários, terciários e quaternários? Exemplos.
Sistemas homogêneos: exemplos com substâncias puras e misturas.
Sistemas heterogêneos: exemplos com substâncias puras e misturas .

Atomística

Modelos atômicos: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
Número atômico: o que é? Sinônimos.
Número de massa: O que é?
Conceitos de : isótopos, isótonos, isóbaros e isoeletrônicos.
Encontrar número de prótons, elétrons e neutros em átomos e íons.
Tamanho relativo, massa, carga e localização das partículas.

Tabela Periódica

Localização de metais, ametais gases nobres e hidrogênio.
Localização de elementos representativos, transição e transição interna.
Grupos: nomes, nº de elétrons de valência e prop. químicas semelhantes.
Períodos: número de camadas.
Raio atômico:
Crescimento no grupo e no período e porque.
Relação com o número atômico no grupo e no período.
Influência do número de prótons no núcleo em isoeletrônicos.
Energia de ionização:
Conceito e absorção de energia.
Representação em uma equação.
Crescimento no grupo e no período e porque.
Relação com o número atômico no grupo e no período.
Energia de ionização maior em cátions (porque).
Eletronegatividade:
Conceito .
Crescimento no grupo e no período e porque.
Relação com o número atômico no grupo e no período.
Não entra gás nobre.
Inverso (eletropositividade ou caráter metálico).
Afinidade eletrônica:
Conceito e absorção de energia.
Representação em uma equação.
Crescimento no grupo e no período e porque.
Relação com o número atômico no grupo e no período.

Ligações

Diferenças entre iônica covalente e metálica:
O que ocorre com o elétron?
Quem geralmente faz?
Propriedades: P. Fusão e Condução da corrente elétrica.
Aumento do caráter iônico ou covalente.
Geometria molecular.
Polaridade das ligações e das moléculas.
Quando ocorre pontes de hidrogênio e forças de van der Waals?
Dipolo permanente e dipolo induzido: (quando ocorre cada um?).
Ponto de ebulição: relação entre Ponte de H, dipolo induzido e permanente.
Solubilidade em água: o que ocorre quando tem Ponte de H e forças de Van der waals?
O que ocorre com o ponto de ebulição quando aumenta a cadeia?
O que ocorre com o ponto de ebulição quando aumenta H-F, H-O e H-N?
O que ocorre com o ponto de ebulição se ramificamos a cadeia sem aumentá-la?
O que ocorre com a solubilidade quando aumenta a cadeia?
O que ocorre com a solubilidade quando aumentam grupos hidrófilos H-F, H-O e H-N?