



PLANO DE ESTUDO DE QUÍMICA

(AVALIAÇÃO PARCIAL – 2º TRIMESTRE – 2010)

1ª SÉRIE – ENSINO MÉDIO

Olá 1ª série,

Nessa primeira prova parcial vou cobrar de vocês desde a organização da tabela periódica até a formação de compostos químicos (iônicos, moleculares e metálicos). Apesar de a prova não conter perguntas específicas sobre distribuição eletrônica, é importante que esse conceito seja lembrado, pois para resolver exercícios sobre ligações químicas é necessário saber em muitos casos quantos elétrons estão presentes na camada de valência. O diagrama de Linus Pauling deve fazer parte da vida de vocês até a conclusão do ensino médio.

Sobre as propriedades periódicas, nada de ficar decorando “setinhas para baixo” e “setinhas para cima” naquelas ilustrações presentes no encarte do livro. Sem saber o conceito do aumento ou diminuição do raio atômico e iônico, do significado de energia de ionização e afinidade eletrônica ou eletronegatividade, será impossível resolver os exercícios da prova.

Bons estudos!

➤ *Lista de conteúdo que será cobrado na prova parcial do 2º trimestre:*

CAPÍTULO 13	<ul style="list-style-type: none">• Organização na tabela periódica de famílias e períodos:<ul style="list-style-type: none">✓ Correlação de famílias com o subnível mais energético;✓ Correlação de períodos com a quantidade de camadas de um átomo;✓ Propriedades de metais, não metais, semimetais e gases nobres;✓ Exceções: propriedades do grafite, diamante e mercúrio.
CAPÍTULO 14	<ul style="list-style-type: none">• Propriedades periódicas:<ul style="list-style-type: none">✓ Raio atômico e iônico;✓ Energia de ionização;✓ Afinidade eletrônica;✓ Eletronegatividade.
CAPÍTULO 15	<ul style="list-style-type: none">• Ligação iônica:<ul style="list-style-type: none">✓ Fórmula eletrônica (Lewis);✓ Determinação de fórmulas mínimas;✓ Regra do “escorregador”;✓ Propriedades físicas de compostos iônicos;✓ Temperatura de fusão e ebulição de compostos iônicos;✓ Condutividade elétrica e térmica de compostos iônicos.



CAPÍTULO 16	<ul style="list-style-type: none">• Ligação covalente (<i>molecular</i>):<ul style="list-style-type: none">✓ Ligação covalente normal e covalente dativa;✓ Construção de fórmulas estruturais e eletrônicas;✓ Propriedades físicas de compostos covalentes;✓ Temperatura de fusão e ebulição de compostos covalentes;✓ Condutividade elétrica e térmica de compostos covalentes.
CAPÍTULO 17	<ul style="list-style-type: none">• Ligação metálica:<ul style="list-style-type: none">✓ Propriedades físicas de compostos metálicos;✓ Temperatura de fusão e ebulição de compostos metálicos;✓ Condutividade elétrica e térmica de compostos metálicos.

PROFESSORA MARIA FERNANDA BAPTISTA MUNHOZ
JUNHO/2010