



## RESPOSTA RECURSOS

**EDITAL PSC2019/UFAM: N°64/2018/GR de 24/07/2018**

**ETAPA: 3ª ETAPA**

**DISCIPLINA: Química**

**QUESTÃO: N° 42**

**INTERESSADO(S): Roberta Ane Macedo Sahdo**

**QUESTIONAMENTO: A candidata alega que o item I da Q42 se contradiz com o enunciado do texto.**

**PARECER: O enunciado do texto deixa claro que Jacobus H. van't Hoff e (1852 -1911) e Joseph A. Le Bell (1859-1940) que os mesmos não compreendiam a tetravalência do carbono, porém foi a explicação encontrada para explicar diversas propriedades químicas e físicas de moléculas orgânicas, ver texto “mesmo sem compreender a estrutura subatômica do átomo (até então considerado indivisível), propuseram que o elemento carbono era não só capaz de realizar quatro ligações químicas, mas que as mesmas podiam ocorrer pelos vértices de um tetraedro.” O item I deixa claro que a compreensão da tetravalência do átomo de carbono somente ocorreria com o advento da distribuição eletrônica – “A tetravalência do carbono foi plenamente compreendida somente após a descoberta das partículas elementares do átomo (próton e elétron), bem como o padrão de distribuição eletrônica proposto em camadas.”**

**RESPOSTA: MANTER GABARITO PUBLICADO.**

Data: 06/12/2018