

ANÁLISE DOS RECURSOS DO CONCURSO DE SELEÇÃO NAS MODALIDADES TRANSFERÊNCIA FACULTATIVA,
REINGRESSO POR CONCURSO PÚBLICO E MUDANÇA DE CURSO - UFF 2019

Tópico: Química **Modalidade:** Reingresso e Mudança de Curso

QUESTÃO	JUSTIFICATIVA DA BANCA	Recurso deferido ou indeferido	RESPOSTA AO RECURSO (Gabarito mantido ou alterado ou questão anulada)
02	<p>ERRADO: item II. CORRETOS: itens I, III e IV</p> <p>Se podemos enxergar uma pedra no chão é porque a luz, ao atingir a pedra, é refletida e, através dessa reflexão que chega aos nossos olhos, conseguimos ver a pedra. Isso é uma verdade e ocorre para qualquer objeto ao nosso redor.</p> <p>Entretanto quando fazemos a luz incidir em partículas muito pequenas, como é o caso do elétron, não conseguimos saber sua exata localização, porque a própria luz o fará deslocar constantemente. Porque isso ocorre? A razão é que a luz tem muita energia, se comparada ao elétron, por ser este tão pequeno. Essa energia, então, provoca o constante deslocamento do elétron, alterando não só sua posição como sua velocidade. Isso significa que não podemos determinar com precisão nem a velocidade nem a localização do elétron.</p> <p>Essa impossibilidade é conhecida como o princípio da incerteza de Heisenberg. Tal princípio pode ser assim enunciado: É impossível determinar, exatamente, a localização e a velocidade de um elétron em um dado instante.</p> <p>Porém, não há na questão citação de tempo, instante. O elétron tem sim posição definida, tem sim localização definida. Basta estudar os números quânticos. Através deles determinamos tudo sobre o elétron.</p>	Indeferido	Gabarito mantido Opção B