

O Instituto Verbena/UFG torna pública a resposta final esperada da prova dissertativa do Concurso Público para Professor do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia de Goiás 2022.

QUÍMICA/BIOTECNOLOGIA

PROVA DISSERTATIVA

— QUESTÃO 1 —

A resposta deve se centrar nos princípios epistemológicos, teórico-metodológicos e normativos que norteiam a Educação Profissional, Científica, Tecnológica. A resposta deve se centrar, também, nas formas de organização da Educação Profissional, Científica, Tecnológica no tocante aos diferentes níveis e modalidades de educação. A resposta deve conter argumentos respaldados pela Lei n. 9.394 de 1996, a Lei de Diretrizes e Bases da Educação Nacional (LDB) e na Lei n. 11.892 de 2008, devendo observar o quadro normativo instituído pela legislação exarada pelo Ministério da Educação e pelo Conselho Nacional de Educação. A resposta deve evidenciar as nuances da organização (da instituição como um todo e, também, em sala de aula) da Educação Profissional, Científica e Tecnológica quando desenvolvida em diferentes níveis e modalidades de educação, como, por exemplo, quando desenvolvida em articulação com o Ensino Médio regular, quando desenvolvida com alunos/as da Educação de Jovens e Adultos ou quando desenvolvida em nível superior.

— QUESTÃO 2 —

Espera-se que a resposta traga em sua abordagem:

A descrição dos conceitos fundamentais das Ligações Químicas, em especial a ligação covalente, bem como a relação destes conceitos com as geometrias moleculares, forças intermoleculares e as propriedades físicas. Espera-se que o candidato demonstre em sua argumentação a importância das estruturas das moléculas, das disposições dos pares de elétrons e da geometria molecular para a explicação das propriedades físicas. Portanto, na construção da resposta, estima-se que os conceitos a seguir sejam contemplados, desenvolvidos e articulados:

- Estruturas de Lewis.
- Estruturas moleculares.
- Pares de elétrons isolados.
- Modelo VSEPR.
- Geometrias Moleculares.
- Eletronegatividade.

- Polarizabilidade.
- Polaridade.
- Forças Intermoleculares.
- Influência nas propriedades físicas dos compostos, tais como: ponto de fusão, ponto de ebulição, solubilidade, miscibilidade e viscosidade.