



PROCESSO SELETIVO À MOBILIDADE ACADÊMICA INTERNA – MOBIM 2019
QUÍMICA – Área II

Questão 35

A questão refere-se a um íon atômico, Ni^{2+} . A Teoria de orbital molecular não é aplicável. Assim o restante da argumentação não tem nenhum sentido. Para explicar, a configuração de valência o íon é $3d^8$, levando a dois elétrons desemparelhados. Assim, a alternativa correta é a letra C, como consta no gabarito oficial preliminar.

- RECURSO IMPROCEDENTE