

QUESTÕES OBJETIVAS

- 16- **C** (TABELA PERIÓDICA - **Fácil**)
17- **D** (FORÇA DE ÁCIDOS - **média**)
18- **C** (DENSIDADE/SISTEMAS - **fácil**)
19- **B** (LIGAÇÕES/POLARIDADE/INT. INTERMOLECULAR/ÁGUA - **média**)
20- **D** (COMPOSTOS INORGÂNICOS/ TABELA PERIÓDICA - **média**)

QUESTÕES DISCURSIVAS

QUESTÃO 01 – **média**

a) Estrutura atômica

N: 5 e- ; H: 1 e- ; Na: 1 e- ; F: 7 e- ; C: 4 e- ; Cl: 7 e-

b) Ligações químicas

covalente, iônica e covalente

c) Formulação de compostos

NH₃ ; NaF ; CCl₄

QUESTÃO 02 – **difícil**

a) Formulação de compostos

N₂ ; NO₃⁻ ; NH₄⁺

b) Ligações químicas

Covalente (N₂), iônica e covalente (NH₄NO₃)



COMENTÁRIO

A prova apresentou questões claras e objetivas, mantendo sua característica na estrutura das questões discursivas, com apenas dois subitens, com um nível de dificuldade adequado ao público alvo, alunos de 1º ano, que estão ingressando nesse processo seletivo. Foram cobrados assuntos recorrentes e dentro da expectativa, como ligações químicas, tabela periódica e formulação de compostos, no entanto com uma abordagem, principalmente nas questões discursivas, diferente da usual.

De forma geral, acredito que os nossos alunos, que se prepararam adequadamente, não encontraram surpresas e não tiveram dificuldade para resolver os itens propostos.

