

GABARITO FINAL APÓS RECURSOS



PROGRAMA NACIONAL OLIMPIADAS DE QUÍMICA XVIII OLIMPIADA BRASILEIRA DE QUÍMICA JÚNIOR CARTÃO RESPOSTA – PROVA DA FASE 2



PROGRAMA
NACIONAL
OLIMPIADAS
DE QUÍMICA



INSTITUIÇÃO **GABARITO**

NOME DO ALUNO **GABARITO**

ANO / SÉRIE ☐ 6º ☐ 7º ☒ 8º ☒ 9º

MODALIDADE ☐ A ☒ B

- 1) Esta prova contém 10 questões objetivas, cada uma com 4 opções de resposta, além de 4 questões discursivas.
- 2) Observe sua Modalidade: A (6º e 7º ano) ou B (8º e 9º ano). Depois de iniciada a prova, **não** é permitido trocar a Modalidade.
- 3) Cada questão objetiva só tem **uma** opção correta. As respostas devem ser assinaladas nesse cartão resposta.
- 4) A prova tem duração de 2 horas. O aluno só pode sair do local de prova, após 1h do início.
- 5) **Não** é permitido levar o caderno de provas.
- 6) **Não** é permitido o uso de calculadora, nem de qualquer tipo de material para consulta. Também não é permitido o uso de qualquer tipo de aparelho eletrônico (smartphone, tablet, notebook e outros).

GABARITO

1 ☐ A ☒ B ☐ C ☐ D

2 ☐ A ☐ B ☐ C ☒ D

3 ☐ ANULADA

4 ☐ A ☒ B ☐ C ☐ D

5 ☒ A ☐ B ☐ C ☐ D

6 ☐ A ☐ B ☒ C ☐ D

7 ☐ A ☐ B ☒ C ☐ D

8 ☐ A ☐ B ☒ C ☐ D

9 ☐ A ☐ B ☐ C ☒ D

10 ☐ A ☐ B ☒ C ☐ D

RESERVADO AO CORRETOR DO PNOQ
(NOTA ATRIBUÍDA)

11

12

13

14 RECURSO CONSIDERADO

RESPOSTAS AOS RECURSOS

MODALIDADE B (8º-9º anos)

Questão 3 - Tipo de ligação no CO₂

Recurso alega:

As ligações C=O são covalentes polares (diferença de eletronegatividade); a molécula é apolar, mas a ligação não. A pergunta é sobre tipo de ligação, não polaridade molecular.

Gabarito oficial:

Considera "CO₂ → covalente apolar" como correta.

Decisão: ANULAR

Nota de esclarecimento:

Há erro conceitual: ligação covalente apolar só ocorre entre átomos com mesma eletronegatividade (ex.: O₂, N₂). No CO₂, as ligações são covalentes polares. A banca confundiu ligação com polaridade molecular. Anulação.

Questão 14 - Chuva Ácida.

Recurso alega:

O texto é claro em mencionar somente os oxiácidos do enxofre e nitrogênio, e foi realizada uma extrapolação de que o aluno deva saber sobre o processo de oxidação do SO₂. Sendo assim, deveria desconsiderar a resposta do ácido sulfúrico (H₂SO₄) como válida.

Decisão: AJUSTAR A RESPOSTA DO GABARITO

Nota de Esclarecimento:

O gabarito definitivo da questão 14 foi ajustado em razão da análise de recurso apresentado por docente representante da OBQJr, submetido à Comissão Organizadora. Considerando o mérito do recurso e a fidelidade ao enunciado da questão — que solicitava as fórmulas dos oxiácidos formados diretamente na reação do SO₂ e do NO₂ com a água — somente serão consideradas corretas as respostas H₂SO₃ (ácido sulfuroso) e HNO₃ (ácido nítrico). A menção ao H₂SO₄ (ácido sulfúrico) não será aceita, uma vez que sua formação pressupõe etapa de oxidação não indicada no enunciado nem compatível com o nível de abordagem da prova.