

# Teste de Avaliação Físico-Química 8.º ano

## CrITÉrios de classificação

Ano letivo 2024-2025

1.º PerÍodo

- 1.
- 1.1. 5  
pontos  
(A) – 1 e 2; (B) – 3.
- 1.2. 5  
pontos  
(A)
- 1.3. 5  
pontos  
 $N_2(g) + 3 H_2(g) \rightarrow 2 NH_3(g)$
- 1.4. 5  
pontos  
Ambos estão no estado gasoso.
- 1.5. 5  
pontos  
Uma molécula de dinitrogênio, no estado gasoso, reage com três moléculas de di-hidrogenio, no estado gasoso, originando duas moléculas de amoníaco, no estado gasoso.
- 2.
- 2.1. 5  
pontos  
110 g
- 2.2. 5  
pontos  
110 g
- 2.3. 5  
pontos  
Refere que:
- |   |          |
|---|----------|
| Não conseguem verificar a Lei da Conservação da Massa. | 2 pontos |
| O sistema não é fechado.                              | 3 pontos |
- 2.4. 5  
pontos  
Refere que:
- |                      |          |
|----------------------|----------|
| O sistema é aberto. | 2 pontos |
|----------------------|----------|

Havendo a formação de uma substância gasosa, esta deixa de estar no sistema, não sendo medida pela balança.	3 pontos
---	----------

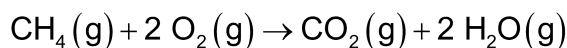
- 2.5. pontos 4
- a) sólido; aquosa.  
b) gasoso; aquosa.  
(Atribuir 2 pontos por cada resposta correta.)

- 2.6. pontos 4

Reagentes		Produtos de reação	
Massa das pastilhas	Massa de ácido clorídrico	Massa da solução aquosa	Massa dos produtos gasosos
10 g	100 g	103 g	7 g

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

3. 3.1. pontos 5



- 3.2. 3.2.1. (B) 3 pontos
- 3.2.2. (B) 3 pontos

- 3.3. pontos 5
- (A) – F; (B) – F; (C) – V; (D) – F; (E) – F.  
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

- 3.4. pontos 4
- (A); (C).  
(Atribuir 2 pontos por cada resposta correta.)

4. 4.1. pontos 4

Solução de  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ; solução de  $\text{HCl}$ ; bebida de cola; leite.  
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

- 4.2. pontos 5

Solução de NaOH; detergente; leite; bebida de cola; solução de HCl; solução de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

- 4.3. 4  
pontos  
(A) – 1 e 3; (B) – 2 e 4.  
(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)
- 4.4. 3 pontos  
4.4.1. 7  
4.4.2. 3 pontos  
$$\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$$
  
4.4.3. 3 pontos  
(B)
- 4.5. 5  
pontos  
Neutralização.