Teste de Avaliação

Físico-Química 9.° ano

Critérios de classificação

Ano letivo 2024-2025

3.° Período

1.

1.1. 4 pontos

(D)

1.2. 4 pontos

A – 4; B – 2; C – 3; D – 1

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

1.3. 7 pontos

massa; neutrões; eletrões; eletrónica; ^{20} ; ^{18} ; ^{24} .

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

1.4. 8 pontos

A resposta contempla as etapas seguintes.

Apresenta a relação. $A_r(\mathrm{B}) = \frac{10,0 \times 19,9 + 11,0 \times 80,1}{100}$	5 pontos
Determina a massa atómica relativa do boro. $A_r(\mathrm{B}) = 10,8$	3 pontos

1.5. 4 pontos

(C)

1.6. 4 pontos

(A)

2.

2.1. 4 pontos

a) ^{Li} ; b) ^{F} ; c) ^{S} ; d) $^{A\ell}$.

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

2.2. 4 pontos

(B)

2.3. 4 pontos

(D)

2.4. 4 pontos

(B)

2.5. 5 pontos

A – V; B – F; C – F; D – V; E – F

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

2.6. 4 pontos

MgF_2

2.7. 8 pontos

A resposta contempla os tópicos seguintes:

Os gases libertados têm carácter químico ácido.	2 pontos
O papel azul de tornesol adquire cor vermelha na presença de soluções ácidas.	3 pontos
Um dos gases libertados é, por exemplo, o dióxido de enxofre.	3 pontos

3.

3.1. 3 pontos

O, C e H.

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

3.2. 5 pontos

b, d e e – metais; a, c e f – não metais.

6 associações corretas – 5 pontos

4 ou 5 associações corretas – 3 pontos

2 ou 3 associações corretas – 2 pontos

1 associação correta – 1 ponto

3.3. 4 pontos

(A)

3.4. 3 pontos

A água.

3.5. 8 pontos

A resposta contempla as etapas seguintes:

Apresenta a relação. $\frac{100\ \text{kg}}{65\ \text{kg}} = \frac{80\ \text{kg}}{m}$	5 pontos
Determina a massa de oxigénio. $m = 52\ \text{kg}$	3 pontos

4.

4.1. 3 pontos

a) Diamante/Grafite/Grafeno

b) Ferro/Alumínio

c) Cloreto de sódio

(Atribuir 1 ponto por cada resposta correta.)

4.2. 4 pontos

(C)

4.3. 6 pontos

saturado; simples; quatro; insaturado; dupla; três.