

PORTUGUES

QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

- a) composto
- b) simples
- c) simples, oculto
- d) simples
- e) simples

QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

- a) São verbos transitivos indiretos. Ligam-se ao complemento por meio de preposição.
- b) À desobediência às leis de trânsito
 - Me
 - De você
 - De ajuda dos filhos

QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

Atacaram a pombinha sozinha.

QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professor Rogger

- a) Além da personificação dos pianos que estão sendo apascentados, as rosas também adquirem características humanas, pois, como “migradoras”, podem deslocar-se autonomamente de uma região para outra.
- b) O sujeito do verbo “comunica-se” na 3ª estrofe é o termo “que”, relacionado ao seu antecedente “antigo clamor dos deuses”. Trata-se de um pronome relativo que inicia a oração subordinada adjetiva restritiva (“que sonha”), presente por elipse nas coordenadas subsequentes: *e (que) provoca a harmonia, (que) trabalha mesmo à força, e (que) pelo vento nas folhagens, pelos planetas, pelo andar das mulheres, pelo amor e seus contrastes, comunica-se com os deuses.*

QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professora Loana

Com a leitura, pode-se dar asas à imaginação e “viver” uma outra realidade. Desse modo, infere-se que a menina, com o livro nas mãos, tem a experiência de algo diferente da realidade em que vive e inclusive quer compartilhar esse mundo dos sonhos com o gatinho.

QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professora Loana

- a) A hipótese mais coerente é a de que o menino, empolgado com corrida, acaba caindo da bicicleta.
- b) O menino parece corajoso, uma vez que está a toda velocidade e não tem medo de ficar sem as mãos e sem os pés na bicicleta.

QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professora Tatiane

QUESTÃO 08 – (1,0 ponto) – Professora Tatiane

QUESTÃO 09 – (1,0 ponto) – Professora Tatiane

QUESTÃO 10 – (1,0 ponto) – Professora Tatiane

QUÍMICA

QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

CARACTERÍSTICAS FÍSICO-QUÍMICAS

- É um elemento, substância ou liga em que os átomos e suas ligações estão arranjados em forma muito ordenada.
 - Possuem núcleos iônicos na sua estrutura atômica, e um, dois ou no máximo três elétrons de valência.
 - Os elétrons de valência possuem certa liberdade por ser pouco atraído pelo núcleo do átomo, o que lhes confere certa liberdade, favorecendo a formação de cátions e a ligação iônica dos metais a elementos não-metálicos.
- bons condutores térmicos e de eletricidade devido a sua estrutura atômica e principalmente pelos elétrons de valência.

QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

Ouro (Au) grupo 11, 6º período.

Cobre (Cu) grupo 11, 4º período.

QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

maleabilidade permite a formação de delgadas lâminas do material sem que este se rompa.

QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

cobre e estanho.

QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

C.V. : $6s^2$; S.+E.: $5d^9$

QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^9$

QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

A = 27, Z = 13, $e^- = 10$

QUESTÃO 08 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

5º período, grupo 16

QUESTÃO 09 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

X^{-2}

QUESTÃO 10 – (1,0 ponto) – Professor Gustavo

5º período, grupo 15