

**Português**

- QUESTÃO 01 – (1,0 ponto) – Professora Lucia**  
**QUESTÃO 02 – (1,0 ponto) – Professora Lucia**  
**QUESTÃO 03 – (1,0 ponto) – Professora Lucia**  
**QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professora Lucia**  
**QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professora Christéfany**  
**QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professora Christéfany**  
**QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professor Sinval**

Critica a poesia objetiva, impassível, sem emoção, marcada pelas regras, pela estrutura, que tem maior valor que o conteúdo.

**QUESTÃO 08 – (1,0 ponto) – Professor Sinval**

O poeta evidencia a função metalinguística da linguagem para questionar o purismo da Língua, a linguagem rebuscada parnasiana, distante da realidade.

**QUESTÃO 09 – (1,0 ponto) – Professor Sinval**

De carinho com Dito, que morre, e Rosa; de distanciamento e despreço pelo irmão mais velho que foi estudar na cidade.

**QUESTÃO 10 – (1,0 ponto) – Professor Sinval**

Mãitina, por sua condição de negra e praticante de culto de influência afro.

**Química**

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

O maior efeito coligativo ocorre no sistema que apresentar maior número de partículas dispersas. Assim:  
**1 mol Na<sub>2</sub> SO<sub>4</sub> -----3 mols de íons**

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

Uma solução hipotônica apresenta menor pressão osmótica quando comparada a outra (sangue). Assim, as células do sangue (hipertônica) ganhariam solvente, podendo, até mesmo, sofrer ruptura (lise).

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

Dentre as duas soluções, podemos observar que a solução que apresenta o maior ponto de ebulição terá a maior quantidade de soluto presente, ocasionando o maior abaixamento da pressão de vapor e o maior aumento da temperatura de ebulição.

**QUESTÃO 04 – (1,0 ponto) – Professor Welson**

Fenol, éter e aldeído.

**QUESTÃO 05 – (1,0 ponto) – Professor Welson**

3-etilxano-2,4-diona

**QUESTÃO 06 – (1,0 ponto) – Professor Welson**

- a) 1-etoxipropano
- b) metoximetano
- c) etoxibenzeno

**QUESTÃO 07 – (1,0 ponto) – Professor Emanuel**

2ª ordem em relação a  $x$  e de 1ª ordem em relação a  $y$ .

**QUESTÃO 08 – (1,0 ponto) – Professor Emanuel**

A ordem para  $H_2O_2$  e  $I^-$  é 1, visto que o gráfico é uma reta crescente. Já para o íon  $H_3O^+$  será 0 (zero), pois a velocidade não muda com a mudança da concentração dessa espécie. Portanto,

$$v = k \cdot [H_2O_2] \cdot [I^-]$$

**QUESTÃO 09 – (1,0 ponto) – Professor Emanuel**

**QUESTÃO 10 – (1,0 ponto) – Professor Emanuel**

**QUESTÃO EXTRA – (1,0 ponto) – Professor Emanuel**

ERRADAS: III e IV

III. Independente de ser endotérmica ou exotérmica, o aumento da temperatura acelera a reação.

IV. Não necessariamente a primeira etapa é a lenta, pode ser qualquer etapa reacional.

