

IV — Dos verbos abaixo, escreva, nas linhas apropriadas, a 1.<sup>a</sup> pessoa do singular dos tempos que se pedem:

- 25. Perfazer .....
- 26. Louvar .....
- 27. Intervir .....
- 28. Saber .....
- 29. Dizer .....
- 30. Haver .....

Pretérito perfeito	Presente do subjuntivo	Futuro do subjuntivo

V — Nas linhas indicadas, copie *tôdas* as frases abaixo, corrigindo, *quando fôr o caso*, a regência verbal. Note que algumas frases não contêm êrro.

- 31. Cheguei em casa muito cedo.  
\_\_\_\_\_
- 32. A justiça perdoa os inocentes.  
\_\_\_\_\_
- 33. Respondeste mal ao Diretor.  
\_\_\_\_\_
- 34. Procedemos à realização da prova de Português.  
\_\_\_\_\_
- 35. Faz algum tempo que não lhe vejo.  
\_\_\_\_\_
- 36. Demos um convite a cada aluno.  
\_\_\_\_\_
- 37. Se quiserem, dirijam-se a diretora do colégio.  
\_\_\_\_\_
- 38. A prova consistirá em três partes.  
\_\_\_\_\_

MATEMÁTICA

Resolva as questões abaixo. Faça os cálculos nas folhas em branco. Coloque as respostas sôbre as linhas pontuadas.

- 1.  $235 - 240 + 6 =$  .....
- 2.  $205 \times 103 =$  .....
- 3.  $1365 \div 13 =$  .....

- 4.  $\frac{2}{3} + \frac{1}{6} =$  .....
- 5.  $5 - \frac{4}{5} =$  .....
- 6.  $\frac{2}{5} \div \frac{3}{5} =$  .....
- 7.  $0,6 + 0,08 + 2 =$  .....
- 8.  $0,082 - 0,0005 =$  .....
- 9.  $3,2 \times 0,06 =$  .....
- 10.  $0,07 \div 5 =$  .....
- 11. Quantos quilômetros há em 3000 metros?  
Resposta: .....
- 12. Quantos hectolitros de água são necessários para encher um reservatório de 125000 decímetros cúbicos de volume?  
Resposta: .....
- 13. Quantos decigramas há em meio decagrama?  
Resposta: .....
- 14. 20cm<sup>3</sup> de uma substância foram dissolvidos em 15 minutos. Em quantos minutos serão dissolvidos 48cm<sup>3</sup> dessa mesma substância?  
Resposta: .....
- 15. 16% de 300 = .....
- 16. ....% de 80 = 16

## Questões apresentadas no Concurso para Tecnologista do Ministério da Fazenda — C. 248

Apresentamos, a seguir, as questões que fizeram parte da Prova Escrita do concurso para a carreira de Tecnologista do Ministério da Fazenda.

PROVA ESCRITA

- 1. Lei de ação das massas, enunciado e aplicações.
- 2. Que é uma solução tampão? Explique em que condições uma solução tampão apresenta sua capacidade máxima de fixar ácidos e bases sem variar o seu pH.
- 3. Que se entende por produto de solubilidade e quais as suas aplicações?
- 4. Quais são os meios de indicação nas titulações por óxido-redução?
- 5. Calcular o grau de hidrólise de uma solução 10-2M de acetato de sódio.  $K_a = 1.75 \times 10^{-5}$ .
- 6. Como proceder a escolha adequada do indicador nas titulações por neutralização?
- 7. Quais as leis que regem a deposição eletrolítica?
- 8. Descrever sumariamente os princípios em que se fundamenta a determinação potenciométrica do pH.
- 9. Em que se baseia a colorimetria relativa? Quais os métodos colorimétricos usados na análise quantitativa?
- 10. Quais os fundamentos teóricos e aplicações da polarimetria?

(Nota: Antes de cada resposta indique o número da questão correspondente. Escreva com letra bem legível.)