

## ZOOTECNIA

### INSTRUÇÕES GERAIS

- *Verificar se o Caderno de Prova e a Folha de Resposta contém o seu nome. Em caso de erro comunique-se com o fiscal.*
- *Ao entregar o material ao fiscal, destacar o campo "VIA CANDIDATO" da Folha de Redação e da Folha de Resposta.*
- *Utilizar caneta de tinta azul ou preta.*
- *Escrever com letra legível.*

### INSTRUÇÕES PARA A REDAÇÃO

- *Ater-se ao tema proposto (a dissertação será anulada, se houver fuga total, e perderá pontos se a fuga for parcial).*
- *Observar o limite mínimo de 20 (vinte) linhas e o máximo de 30 (trinta) linhas.*
- *Evitar rasuras, espaços vagos entre palavras e linhas em branco entre os parágrafos.*
- *Dar um título ao texto.*

### TEMA PARA REDAÇÃO

Segundo dados do INCRA (Instituto Nacional de Colonização e Reforma Agrária), os agricultores familiares correspondem a 74% de todas as pessoas que estão empregadas no campo, totalizando mais de 13 milhões de trabalhadores, produzindo, no Brasil, 24% da pecuária de corte, 52% da pecuária de leite, 58% do suínos e 40% das aves e ovos.

*Com base no texto acima, elabore uma dissertação sobre a importância econômica e social da agropecuária de porte familiar, destacando a atuação do zootecnista.*

### QUESTÕES DISCURSIVAS

#### INSTRUÇÕES

- *Utilizar o Caderno de Prova para resolver as questões discursivas que deverão ter, no máximo, 15 (quinze) linhas.*
- *Revisar as respostas e transcrevê-las para a Folha de Respostas, observando o número da questão correspondente.*





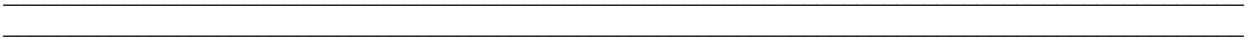


TABELA PERIÓDICA

<b>1</b>																		<b>18</b>	
<b>1A</b>																	<b>0</b>		
<b>1</b> H 1,008																<b>2</b> He 4,003			
<b>2</b> <b>2A</b>												<b>13</b> <b>3A</b>	<b>14</b> <b>4A</b>	<b>15</b> <b>5A</b>	<b>16</b> <b>6A</b>	<b>17</b> <b>7A</b>			
<b>3</b> Li 6,941	<b>4</b> Be 9,012											<b>5</b> B 10,811	<b>6</b> C 12,011	<b>7</b> N 14,007	<b>8</b> O 15,999	<b>9</b> F 18,998	<b>10</b> Ne 20,180		
<b>11</b> <b>Na</b> 22,990	<b>12</b> <b>Mg</b> 24,305	<b>3</b> <b>3B</b>	<b>4</b> <b>4B</b>	<b>5</b> <b>5B</b>	<b>6</b> <b>6B</b>	<b>7</b> <b>7B</b>	<b>8</b> <b>8B</b>			<b>10</b>		<b>11</b> <b>1B</b>	<b>12</b> <b>2B</b>	<b>13</b> Al 26,982	<b>14</b> Si 28,086	<b>15</b> P 30,974	<b>16</b> S 32,066	<b>17</b> Cl 35,453	<b>18</b> Ar 39,948
<b>19</b> K 39,098	<b>20</b> Ca 40,078	<b>21</b> Sc 44,956	<b>22</b> Ti 47,867	<b>23</b> V 50,942	<b>24</b> Cr 51,996	<b>25</b> Mn 54,938	<b>26</b> Fe 55,847	<b>27</b> Co 58,933	<b>28</b> Ni 58,693	<b>29</b> Cu 63,546	<b>30</b> Zn 65,39	<b>31</b> Ga 69,723	<b>32</b> Ge 72,59	<b>33</b> As 74,922	<b>34</b> Se 78,96	<b>35</b> Br 79,904	<b>36</b> Kr 83,80		
<b>37</b> Rb 85,468	<b>38</b> Sr 87,62	<b>39</b> Y 88,906	<b>40</b> Zr 91,224	<b>41</b> Nb 92,906	<b>42</b> Mo 95,94	<b>43</b> Tc (98)	<b>44</b> Ru 101,07	<b>45</b> Rh 102,91	<b>46</b> Pd 106,42	<b>47</b> Ag 107,87	<b>48</b> Cd 112,41	<b>49</b> In 114,82	<b>50</b> Sn 118,71	<b>51</b> Sb 121,76	<b>52</b> Te 127,60	<b>53</b> I 126,90	<b>54</b> Xe 131,29		
<b>55</b> Cs 132,91	<b>56</b> Ba 137,33	<b>57-71</b> <b>La-Lu</b>	<b>72</b> Hf 178,49	<b>73</b> Ta 180,95	<b>74</b> W 183,85	<b>75</b> Re 186,21	<b>76</b> Os 190,23	<b>77</b> Ir 192,22	<b>78</b> Pt 195,08	<b>79</b> Au 196,97	<b>80</b> Hg 200,59	<b>81</b> Tl 204,38	<b>82</b> Pb 207,2	<b>83</b> Bi 208,98	<b>84</b> Po (209)	<b>85</b> At (210)	<b>86</b> Rn (222)		
<b>87</b> Fr (223)	<b>88</b> Ra 226,03	<b>89-103</b> <b>Ac-Lr</b>	<b>104</b> Rf (261)	<b>105</b> Db (262)	<b>106</b> Sg (263)	<b>107</b> Bh (262)	<b>108</b> Hs (265)	<b>109</b> Mt (265)											

57 <i>La</i> 138,91	58 <i>Ce</i> 140,12	59 <i>Pr</i> 140,91	60 <i>Nd</i> 144,24	61 <i>Pm</i> (145)	62 <i>Sm</i> 150,36	63 <i>Eu</i> 151,96	64 <i>Gd</i> 157,25	65 <i>Tb</i> 158,93	66 <i>Dy</i> 162,50	67 <i>Ho</i> 164,93	68 <i>Er</i> 167,26	69 <i>Tm</i> 168,93	70 <i>Yb</i> 173,04	71 <i>Lu</i> 174,97
89 <i>Ac</i> 227,03	90 <i>Th</i> 232,04	91 <i>Pa</i> 231,04	92 <i>U</i> 238,03	93 <i>Np</i> 237,05	94 <i>Pu</i> (244)	95 <i>Am</i> (243)	96 <i>Cm</i> (247)	97 <i>Bk</i> (247)	98 <i>Cf</i> (251)	99 <i>Es</i> (252)	100 <i>Fm</i> (257)	101 <i>Md</i> (258)	102 <i>No</i> (259)	103 <i>Lr</i> (262)

**Rf**, rutherfordio, do nome E. R. Rutherford, físico e químico da Nova Zelândia. **Db**, dúbnio, do nome Dubna, local do Instituto Nuclear em Dubna, Rússia onde foi sintetizado este elemento. **Sg**, seabórgio, do nome Glenn T. Seaborg, químico nuclear americano. **Bh**, bório, do nome Niels Bohr, físico dinamarquês. **Hs**, hássio, do nome em latim Hassias, que significa Hess (um estado da Alemanha). **Mt**, meitnério, do nome Lise Meitner, física austríaca.

DIAGRAMA DE LINUS PAULING

