Preencha o cabeçalho corretamente.

Leia atentamente as questões (em silêncio) e não faça perguntas. A interpretação faz parte da prova.

Para respostas definitivas use somente caneta (tinta azul ou preta). Respostas a lápis serão anuladas.

Não se levante do lugar. Não peça materiais emprestados e não converse.

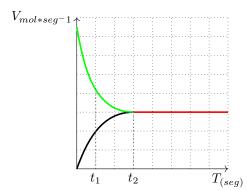
Atenção: Evite rasuras. Não use corretivo.

Questões objetivas rasuradas serão desconsideradas.

O aluno só poderá entregar a avaliação após 40 minutos do início da mesma.

A prova tem 90 minutos

1. (20 points) Questão simples. This is big!



- 2. (20 points) Questão com mais de uma pergunta
 - (a) (5 points) faça 1.

(b)	(15	5 J	90	in	ts	()	fa	аç	a	2														
	• • •					•			•		•			 								 		
	• • •					•								 								 		
	• • •					•						٠.		 								 	٠.	

- 3. (10 points) O elemento que possui Z = 92 é:
 - A. H
- D. Se
- G. U

- B. OC. F
- E. BaF. Pb
- т.
 - H. Pu
- 4. (10 points) multipla escolha em várias linhas
 - A. 1
 - B. 2
 - C. 3
 - D. 4

- E. 5
- 5. (10 points) múltipla escolha em uma linha

A. 1	B. 2	C. 3	D. 4	E. 5	

- 6. (10 points) Marque as afirmações verdadeiras.
 - O um
 - O dois
 - () três
 - O quatro
- 7. (10 points) Marque as afirmações verdadeiras.
 - □ um
 - \square dois
 - □ três
- 8. (10 points) O elemento que possui Z=92 é:
 - (I) H
- (IV) S
- (VII) U

- (II) O
- (V) Ba
- (III) F
- (V) Da (VI) Pb
- (VIII) Pu
- 9. (10 points) Explanação sobre...

- 10. (10 points) Choose **exactly one** from the following problems to solve.
 - (a) The length of a rectangular garden is 9m longer than its width. If the garden's perimeter is 182m, what is the area of the garden in square feet? Make a model to illustrate your answer.
 - (b) The difference of two numbers is 3. The difference of the squares of the same two numbers is 51. Find the two numbers.
- 11. (10 points) Element with Z = 92 is:
 - 1) H

5) Ba

2) O

6) Pb

3) F

7) U

4) S

8) Pu

- (i) Two
- (ii) Three

- (iii) Four
 - 1) Two
 - 2) Three
 - 3) Four
 - a) Two
 - b) Three
 - c) ½

- 12. Escreva a expressão da constante de equilíbrio em termos de concentração (K_c) dos seguintes equilíbrios:
 - a) $2 \operatorname{NO}_{(g)} + \operatorname{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \operatorname{NO}_{2(g)}$
 - b) $PCl_{5(g)} \longleftrightarrow PCl_{3(g)}^+ Cl_{2(g)}$
 - c) $4 \operatorname{HCl}_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \operatorname{H}_2 O_{(g)} + 2 \operatorname{Cl}_{2(g)}$
 - $\mathrm{d}) \ \mathrm{C}_{(\mathrm{s})} + \mathrm{H}_2\mathrm{O}_{(\mathrm{g})} \Longleftrightarrow \mathrm{CO}_{(\mathrm{g})} + \mathrm{H}_{2(\mathrm{g})}$
 - $e)\ \mathrm{Mg_{(s)}} + 2\,\mathrm{H_{(aq)}^+} \Longleftrightarrow \mathrm{Mg_{(aq)}^{2+}} + \mathrm{H_{2(g)}}$
 - $f) \ \operatorname{CrO_4}^{2-}{}_{(aq)} + 2 \operatorname{H}^+_{(aq)} \Longleftrightarrow \operatorname{Cr_2O_7}^{2-}{}_{(aq)} + \operatorname{H_2O_{(l)}}$