Nome:					N°:					
2° Ano do Ensino médio Valor: 30				Nota	ı:					
Prova II de Química Data da			orova:	/_	/2020	COLÉG	IO NOSSA SE	NHORA MEDIANEI		
			devolução:	/_	/2020					
Atenção:	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. 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								a. ıs.	
1. (20 points) Questão simples. This is big!				E. 5						
`	g=1↑····:			5. (10 points) múltipla escolha em uma linha						
moresey 1			A. 1 B. 2 C. 3 D. 4 E. 5							
	\			6. (10 p	oints)	Marque as	s afirmações	verdadeira	s.	
	\			0. (10 P	() un	_	o ammago es	, or do do li		
					O qu					
				7. (10 points) Marque a				wanda daina		
	t_1 t_2	$T_{(seg}$	1)	7. (10 p			s ammações	verdadella	5.	
		(4-2	,		□ un					
					□ tré					
				8. (10 p			o que possui	i $Z = 92$ é:		
				- (- I	ŕ					
					(I) H		(IV) S	(VII) U	
2. (20 poin	ts) Questão com m	ais de uma j	pergunta		(II) O		(VI) Ba	(1	ЛП) D.,	
(a) (5 p	points) faça 1.			((III) F		(VI) Pb	(V	/III) Pu	
				9. (10 p	oints)	Explanaçã	io sobre			
(b) (15	points) faça 2.			10 (10	• • • •	CI.		C +1 6		
					$ \frac{1}{2} $ s to sol		cactly one	from the i	following pro-	
				(a)	The len	gth of a re	ectangular g	arden is $9n$	n longer than	
••••									82m, what is	
						a of the ga trate your		are feet! N	Make a model	
				(b)	The dif	ference of	two number	s is 3. The	e difference of	
3. (10 points) O elemento que possui $Z=92$ é:					the squ	ares of the			51. Find the	
\mathbf{A} .	. Н 🗆 🗅). Se	G. U		two nui					
В	. O E	E. Ba		11. (10 p	oints)	Element w	with $Z = 92$	is:		
\mathbf{C}	. F	r. Pb	H. Pu		1) H			5) Ba		
					2) O			6) Pb		
4. (10 points) multipla escolha em várias linhas					3) F			7) U		
	1				,			,		
A					4) C			8) P11		
В	. 2				4) S			8) Pu		
В				(i)	4) S Two			8) Pu		

Prova II de Química - Page 1 of 2

Química

2020

- (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) $2 NO_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2 NO_{2(g)}$
 - b) $PCl_{5(g)} \rightleftharpoons PCl_{3(g)}^+ Cl_{2(g)}$
 - c) $4 \operatorname{HCl}_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \operatorname{H}_2 O_{(g)} + 2 \operatorname{Cl}_{2(g)}$
 - $\mathrm{d}) \ \mathrm{C}_{(\mathrm{s})} + \mathrm{H}_2\mathrm{O}_{(\mathrm{g})} \ensuremath{ \longleftarrow} \mathrm{CO}_{(\mathrm{g})} + \mathrm{H}_{2(\mathrm{g})}$
 - $\mathrm{e)}\ \mathrm{Mg_{(s)}} + 2\,\mathrm{H_{(aq)}^+} \Longleftrightarrow \mathrm{Mg_{(aq)}^{2+}} + \mathrm{H_{2(g)}}$
 - $f) \ \operatorname{CrO_4}^{2-}{}_{(aq)} + 2 \, H_{(aq)}^+ \longleftrightarrow \operatorname{Cr_2O_7}^{2-}{}_{(aq)} + H_2 O_{(l)}$