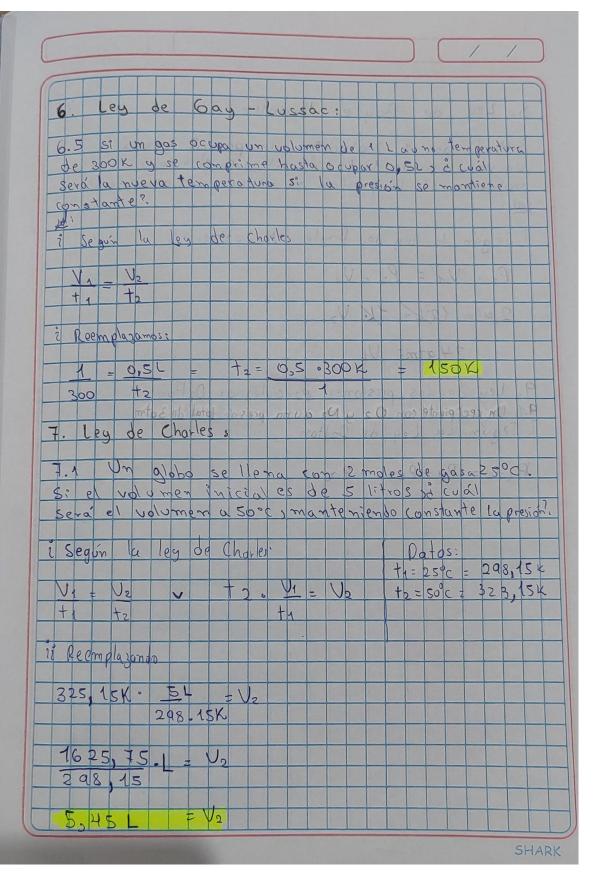
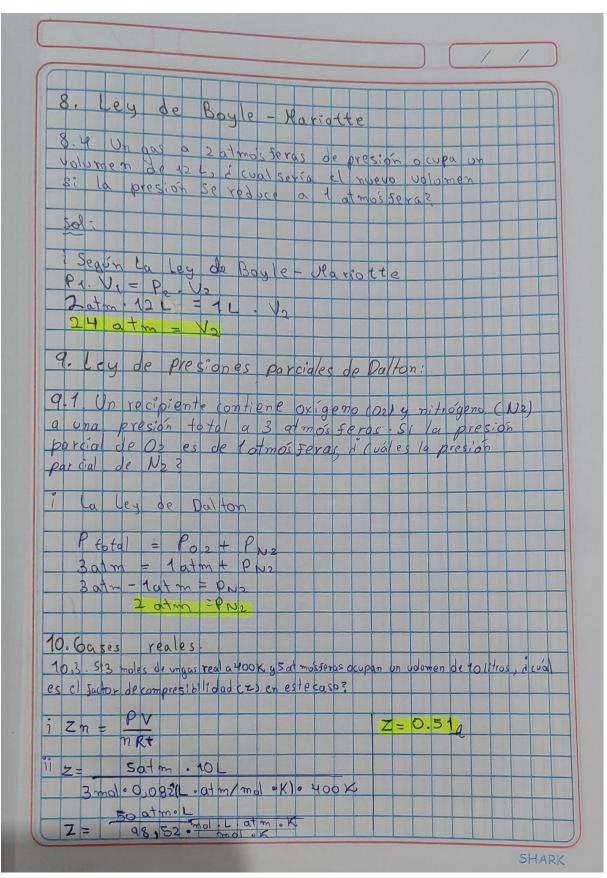
1. Adjuntar una foto de los ejercicios brindados en clase (Balotario Gases) - 10 ejercicios.

T	T	T	I													-	+									1	1
F	4	a	10		6	a	se	09	0	100	10/1				-	-	+	-	-	-				100			-
1	In		Lu	5	Lec	nar	00	601	orie	14	so.	mon	12	mo	dC	-	+	-	-	-						1	-
						1	08	000			100						-									1	
1		+1	6	st	ado	6	ase	oso	2	(	en	ier	a	اأط	a	de	5										Ī
																			9.0			-	-	1	1		
1	2	1	51	9	mo		de	Un	gas	19	cal	00	Up	0	22	.4	11	tro	5	a	0	10	1	+	1		İ
4-	1	650	ra	1	9	Cuc	1	25	10	CC	W.Z.	Jan	te	R	en	(	2	13 9	09	52	9	9	1177	03	1		
ai	MIG	1m	655	ove	1	(~	0	×	K	el	(n)		-	-								+	+			+	
·					101		10	C		,	6		6	da			- 1	1	15			-	+	+	-	1	
-	30				-			10		2	1	100				1			0.2	)	-	-		-	000	-	
	1				-	0	0		1	100		1			7.		YS.	7	2	12	-		/	+			
-1			-	at		to	R	6	pa	rti	ci	ba	(	en	1	9	e	00	19	ion	2	d	e	-		7	
16	a		,01	51	20	10	Ce		R	0	2+0	e	en			atm	5	12	100	· K	1	1	-				-
- 9	as	es		01	24		1															1	5				ļ
1	0		•	0	+				0				R	2=		P	V	-					-			1	-
+1	V	=	'n	K					0							n											
1.	1																	1		1				19		1	
įi	Te	res	no	5%		101	7 7 5	h s	191	1	100		11 1	10												0	
P												+	2	91	00	4.5		1			1				1		Ī
V	: 2	2,	41							-	-		+					+			+				-	1	
7-		( 20	20							-		1	-	-				+			-		-	1	980		
+		2°0	2	3	27	3.	15	K	_								-	+	-	-				1	+	+	
							9	-	1	4		4			91	1	-		91			9	-	5	-	= 0	
iîi	Ro	on	2 0	100	and	10:	-		-	-				- ]	+!				1					1	1		
Coo	1		P	وما	α./ι																						
-	-	1	,	1		1	0.0	1	0 1	1										0				1	-	1	
K	=	4		al	m	1	22	, 4		1										1				1			
		I	,						-			-	-				+						-		1		
	0	(		mo		(3	27	3,	15	K	200	35		16	0	10		04	2	ME	(3)	0		0	011	14	
															lo v			2		1	0			20	انن	14	-
R=		0	2	20	1		a	m																			1
10-	-	1	1			-																					1
		2	7	2	1	-		1		11				,					0							00	1
		1	+	5)	1	2 .	n	101	9	K			5	10	H	-	1				-			-			
R	1	0	-	0	2	0	L	. (	1+	m			1	n	9	Olyx	20	1		7	d	0	-	143	10	10	
107	1	7	Ť	9	1		2	01	L	1																	
	-		-	1			111	VI	9 1	1				0	4			34					1				
												000	۵	s.b.	-						-		-	-			
	1		1	0	P	4		1.V	1						1			1				0	5				

	constant operation
2. Características del estado gas	30050
	1. Jacobs lideal d Como
2.3 S: se doplica la temperatura a fecto esto a su presión, suponiend Cantidad de gas per manescan constan	
Sol:	la presion tambien
Si se duplica la temperatura a umentara (se duplica); solo	si el volumen y a
cantidad de gas permane, can co explica en la ley de Gay -	713121103
P <sub>1</sub> = P <sub>2</sub>	GOSES FORWARD RE
t <sub>1</sub> + <sub>2</sub>	0 +95=19
El Pr y + 1 son la presión a	y temperatura nical el
P2 y t2 son las Finales.	14 22 4 V
Entonces:	10111 - 5
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	P1 = P2
$P_1 \neq P_2$ , $P_1 = 2P_2$ , $P_1 =$	+1 +2 : paris Da 199 9 13
3. Definición y problemas sobre pres	\$ 0 - 1 m to 3 - 9
3.4. S; un gas ocupa soo m/ a una presio	
es su women a 1 at mos tera?	00 7 50 mm 79, 2 Chal
	V2 = P4U4
Ley de Boyle: P1V1 = P2V2	V2-14UA
Para convertir en alm	V2 = 03 987. 500 ml
1 × = 750 atm	
750 760	V <sub>2</sub> = 4 93 ml.
x = 0,987 atm	Sy volumen a latim es 1993 ml.
	es traballo

4.	Pri	mc	Pi	05	9	e	la	+	601	ría		Li~	é	Hic	a	Mol	ورا	lav		9	,	105			1
90		2	Pó		qu	0	- \	u	te	mp	ero	tu	ra	Se	-9/	ela	cic	na	(	on		a	velo	cida	7
prom	69.	0	a	.0	la	\$	pas	717		20		en		me	ga	S	196	al	70	1	ON.			19	
Segú	2	la	tá	60	rio	ect	in	éti	ica	8	to rel	lec	olo	ar,	Va	+	em	pey	ato	ora one	19	10	n (	305	
cine do s	it;	ca	m	69	Ja	3.	p Al	04	100	20 7	ran	10	0	ton	m	por	re	10	1	Vai	5	pro	tred	das	
se y u	na	7	na	so,		16, Bx	25	65	es of	No.	hai	bru	da	e e	las	dis	tri	100	icio	30	96 m	vel	ven	9096	
mismus mus	no		4	dis	tril	مرز	20	96	662	96	9	lax	a	tem	- Be	tur	3 m	non	y c	a m	ve o	or	Sea		
5. Le								0		use.	3	i de	al	29											
5.4 400 x														2 11	tro	Sa		19	2+	mi	ós :	fere	15 9		
Usan	90	1	6		P	7	2	nr	et	,	6	Cuc	zcio	7	de	lo	20	90	500	ide	ale	1 -			
						+				100							,	30	. + .						
2		-		±m	21					400	) k			=		32.	-		at.		-				
n=		0	-	24																					
	-	+																							
		1																						SH	IAR





2. Actividad respondida en colab y publicado en Github:

https://github.com/LuisLeonardoGabriel-HuamaniUnocc/UNMSM\_quimica\_practicas\_LuisLeonardoGabrielHuamaniUnocc/blob/40521ed74de51885946b113290c85ec9e6447944/Actividad\_%22Estado\_gaseoso%22.ipynb