

IPET 132 PARAVACHASCA

TRABAJO PRACTICO N° 8

CURSOS: 4° A Y C

ASIGNATURA: QUIMICA

PROFESORA: GONZALEZ, MARIELA

TEMAS: REPASO TABLA PERIODICA- ESTRUCTURA ATÓMICA- ENLACES QUÍMICOS-REACCIONES QUÍMICAS

MES: NOVIEMBRE

Criterios de evaluación:

- Tu correcta participación en clases.
- Realización de las actividades propuestas en clase y en el trabajo practico.
- Tu prolijidad en la entrega de actividades, al pasarlas en la carpeta debe colocar nombre y apellido en cada hoja, además de numerarlas. Todo en lapicera y letra clara.
- Entregar el trabajo práctico en la fecha solicitada

Objetivos:

- Repasar los temas trabajados durante el año en la materia.
- Relacionar los saberes trabajados y ponerlos en practica en una actividad final.

Actividad 1:

Con ayuda de la tabla periódica completa el siguiente cuadro:

ELEMENTO QUIMICO	SIMBOLO	N° ATOMICO	N° MASICO	N° DE PROTONES	N° DE ELECTRONES	N° DE NEUTRONES	CLASIFICACION
Rutenio							
Bismuto							
Kriptón							
Bromo							
Rubidio							

Actividad 2:

Indicar si los siguientes compuestos poseen uniones químicas covalentes o iónicas:

- a- NaCl
- b- H₂
- c- HBr
- d- Br₂
- e- MgCl₂

Actividad 3:

Encuentra los diferentes conceptos relacionados con la química, en todas las direcciones posibles. (Te recomiendo utilizar distintos colores para las horizontales, verticales y diagonales).

o	d	i	u	q	i	l	n	c	o	v	c	u	d	a	w
a	s	a	m	f	g	o	e	s	a	v	t	e	n	t	q
l	y	m	b	n	i	x	o	c	a	t	s	s	d	o	l
m	u	k	a	c	i	e	k	x	o	t	i	y	c	m	e
s	e	f	u	t	s	c	g	u	i	q	m	o	e	o	y
y	e	l	v	a	e	m	a	l	e	k	o	t	n	l	e
h	o	j	g	r	x	r	a	r	b	n	o	j	r	e	s
s	u	s	t	a	n	c	i	a	t	d	e	n	v	u	s
z	f	m	b	y	i	w	d	a	o	l	h	r	u	f	k
s	q	i	o	o	p	n	a	s	j	z	i	g	g	l	e
a	s	z	n	r	m	e	z	c	l	a	j	f	d	i	x
w	e	o	c	i	m	i	u	q	e	c	a	l	n	e	a
g	n	o	i	c	a	z	i	r	o	p	a	v	e	i	v
c	o	m	p	u	e	s	t	o	p	x	h	l	v	t	r
s	i	w	n	a	n	u	c	l	e	o	l	q	o	o	k
a	e	s	t	a	d	o	s	t	j	g	u	o	l	d	s
m	v	z	s	o	t	n	e	m	e	l	e	d	u	i	x
e	l	e	c	t	r	o	n	e	s	f	c	r	m	l	n
e	w	k	r	z	m	o	l	e	c	u	l	a	e	o	s
y	p	r	o	t	o	n	e	s	t	i	h	u	n	s	f

molecula
enlace quimico
atomo
materia
estados
liquido
solido
gaseoso
iones
cationes
electrones
protones
nucleo

sustancia
mezcla
solucion
masa
volumen
energia
compuesto
metodos
leyes
filtración
destilacion
evaporizacion
elementos