



Guía Pedagógica N°7

Nombre:	Curso: 1° Medio
Fecha inicio: 26 Junio 2020	Fecha Término:15/7/20

Descripción Curricular de la Evaluación

Nivel	N° 1
EJE	QUÍMICA
Objetivos (sólo los números)	OA20
Habilidades a evaluar	Conocer- Identificar - Reconocer – Aplicar Analizar

INSTRUCCIONES: DESARROLLE LA GUÍA CON LETRA LEGIBLE EN HOJA DE OFICIO O EN EL CUADERNO DE LA ASIGNATURA.UTILICE EL TEXTO DE QUÍMICA.

RELACIONES ESTEQUÍOMETRICAS

Lea atentamente el siguiente fragmento y desarrolle las preguntas que a continuación se presentan:

“Junto con el cinturón de seguridad, el AIRBAG es un elemento de seguridad muy importante e indispensable en los automóviles modernos, ya que, ante cualquier accidente, puede salvarnos la vida.

Para que funcione el AIRBAG, se utiliza un compuesto químico denominado **AZIDA DE SODIO (NaN_3)**, que corresponde a un sólido de color blanco, formado por iones sodio (Na^+) y iones azida (N_3^-), y que es estable a temperaturas estándar, pero que, por encima de los 275°C , se descompone térmicamente en Sodio y en Nitrógeno molecular. Esta reacción es muy rápida, obteniéndose a partir de un mol de Azida de sodio, 1,5 mol de N_2 (gas Nitrógeno) que va a inflar la estructura elástica que constituye el AIRBAG, impidiendo el choque del conductor contra el panel frontal o en el parabrisas al momento de la colisión”

RESPONDA Y DESARROLLE: Utilice texto guía (pág. 150)

1.- ¿Qué es un AIRBAG y para qué se utiliza?

2.-¿Cuál es la reacción involucrada al producirse una colisión en el AIRBAG?

3.- ¿Cuánta Azida de sodio se necesita para inflar una bolsa de 30 litros (L)?

4.- Identifique en la reacción: ¿Cuál es o son los reactantes?

5.- Identifique en la reacción : ¿Cuál es o son los productos nuevos formados?

6.-Si al interior de un AIRBAG hay 78 g de azida de sodio. ¿Cuántos litros (lt) de Nitrógeno N_2 se formarán al descomponerse?



ACTIVIDAD N°2: Busque los siguientes conceptos en la SOPA DE LETRAS y colorea para que sobresalgan. Defínalos brevemente (pág. 108 a 121) Texto guía

- | | | |
|----------------------|----------------------------|---------------------|
| 1.- ecuación química | 8.- fotosíntesis | 15.- exergónica |
| 2.- química | 9.- molécula | 16.- neutralización |
| 3.- reactantes | 10.- rx. de síntesis | 17.- materia |
| 4.- productos | 11.- rx. de descomposición | 18.- glucosa |
| 5.- mol | 12.- sustitución | 19.- combustión |
| 6.- átomo | 13.- Antonio Lavoisier | 20.- comburente |
| 7.- masa | 14.- endergónica | |

T	A	B	X	S	D	E	S	T	P	K	O	L	T	S	U	V	E	Ñ	J
Z	R	S	M	E	H	G	R	C	O	M	B	U	S	T	I	O	N	W	N
E	F	I	O	G	C	Y	C	K	O	D	C	A	R	B	O	N	O	H	O
X	N	B	U	C	E	U	I	T	C	E	X	I	L	T	R	E	Y	A	I
S	O	D	I	O	U	F	A	S	Ñ	I	V	L	H	O	B	C	C	E	C
F	I	N	E	M	Z	L	U	C	S	E	Ñ	G	O	K	I	I	S	T	I
O	R	S	F	R	M	A	G	L	I	M	A	T	S	M	M	L	K	N	S
W	X	C	E	B	G	V	M	U	Q	O	K	A	I	I	A	S	G	E	O
X	S	B	M	T	Y	O	G	K	O	R	N	U	U	M	P	O	D	S	P
Q	D	E	A	G	N	E	N	C	A	C	A	Q	K	U	L	B	V	E	M
E	E	X	I	B	U	I	H	I	S	K	P	J	U	O	M	Z	O	T	O
T	S	A	R	C	O	B	S	E	C	R	O	S	A	I	K	W	B	N	C
N	I	M	E	O	N	F	E	O	M	A	F	A	S	A	M	V	M	A	S
E	N	S	T	E	N	A	C	I	T	S	D	A	H	K	O	I	O	T	E
R	T	D	A	S	O	T	C	U	D	O	R	P	U	P	L	H	C	C	D
U	E	V	M	I	E	R	D	A	F	E	F	P	A	N	E	O	C	A	E
B	S	U	S	T	I	T	U	C	I	O	N	J	A	M	C	Ñ	T	E	D
M	I	T	U	N	O	I	C	A	Z	I	L	A	R	T	U	E	N	R	S
O	S	G	O	R	A	C	I	N	O	G	R	E	X	E	L	D	T	U	X
C	R	E	I	S	O	V	A	L	O	I	N	O	T	N	A	S	A	T	R

SI LA VIDA ME PONE OBSTÁCULOS, MI RETO ES SUPERARLOS