

INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN MIGUEL ARCÁNGEL MONIQUIRÁ

QUÍZ “QUÍMICA”

Tabla periódica

Profesor: **Jonathan Sebastián Avila Salamanca**

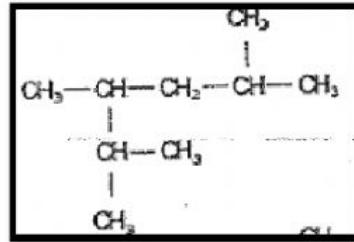
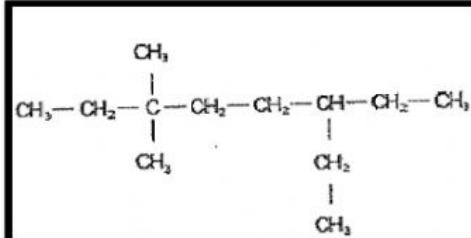
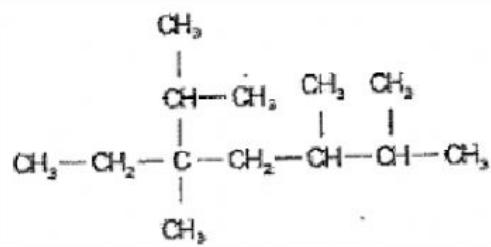
Estudiante: _____ Grado: 11

1. Menciona los grupos funcionales:

2. Conteste la nomenclatura de las siguientes líneas de carbono

Prefijo de cantidad	# átomos de carbono	Prefijo de cantidad	# átomos de carbono
met	1	hept	7
et	2	oct	8
prop	3	non	9
but	4	dec	10
pent	5	undec	11
hex	6	dodec	12

TERMINACIÓN SUSTITUYENTE: “il”



3. Contesta las siguientes preguntas

- ¿Qué es una reacción química?

- _____

4. Completa la tabla de los estados de agregación

SÍMBOLO	SIGNIFICADO
+	
→	Identifica el estado sólido
(L)	Identifica el estado gaseoso
	Identifica el estado en solución
	Identifica la solución en agua

5. Nombra la reacción según el proceso químico ocurrido



6. Balancea las siguientes fórmulas químicas

1. $\text{____ SO}_2 + \text{____ Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{____ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{____ Na}_2\text{SO}_4 + \text{____ Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{____ H}_2\text{O}$
2. $\text{____ KClO}_3 + \text{____ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{____ O}_2 + \text{____ KHSO}_4 + \text{____ Cl}_2 + \text{____ H}_2\text{O}$
3. $\text{____ K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{____ HCl} \rightarrow \text{____ CrCl}_3 + \text{____ KCl} + \text{____ Cl}_2 + \text{____ H}_2\text{O}$
4. $\text{____ H}_2\text{S} + \text{____ Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{____ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{____ Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{____ NaHSO}_4 + \text{____ S} + \text{____ H}_2\text{O}$
5. $\text{____ KClO}_3 \rightarrow \text{____ KCl} + \text{____ O}_2$