



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO  
UNIVERSIDADE FEDERAL DE SERGIPE  
COLÉGIO DE APLICAÇÃO



Aluno: \_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_\_\_

ATIVIDADE DE QUÍMICA

Qual seria seu nome Químico???

**Seu mês de nascimento + DE + dia de nascimento**

Janeiro – Fluoreto	01 Lítio	16 Cobre
Fevereiro – Cloreto	02 Sódio	17 Zinco
Março – brometo	03 Potássio	18 Alumínio
Abril – Iodeto	04 Rubídio	19 Nióbio
Maio – Óxido	05 Césio	20 Paládio
Junho – Sulfeto	06 Berílio	21 Prata
Julho – Sulfato	07 Magnésio	22 Cádmiio
Agosto – Nitrato	08 Cálcio	23 Índio
Setembro – Nitrito	09 Estrôncio	24 Estanho
Outubro – Fosfato	10 Bário	25 Irídio
Novembro – Carbonato	11 Cromo	26 Platina
Dezembro – Cianeto	12 Manganês	27 Ouro
	13 Ferro	28 Mercúrio
	14 Cobalto	29 Chumbo
	15 Níquel	30 Bismuto
		31 Lantânio

Os sais são resultados da reação de um ácido com uma base. Essa reação é chamada de neutralização e forma água junto com o sal. Em outras palavras, os sais são compostos iônicos que possuem um cátion diferente de  $H^+$  e um ânion diferente de  $OH^-$ . A nomenclatura dos sais é realizada escrevendo-se o nome do ânion que veio do ácido, terminando com o nome do cátion que veio da base.

1. Qual o nome do sal formado pela data do seu aniversário? Mostre a fórmula química desse sal.
2. Quais os elementos químicos que compõem esse sal? Mostre seus respectivos símbolos.
3. Com a ajuda da tabela periódica, mostre o número atômico de cada elemento químico que compõe esse sal.