

## EVALUACIÓN DEL PRIMER QUIMESTRE

### DATOS DEL ESTUDIANTE:

Nombre:

Asignatura:

Año/paralelo:

Fecha:

1. Un compuesto tiene la siguiente composición en tanto por cien: 19,3% de Na, y 26,9% de S y 53,8% de O. Su peso molecular es 238g. Calcula la fórmula molecular.



a.  $\text{NaSO}_3$

b.  $\text{NaSO}_4$

c.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$

2. Escribe el número de Avogadro



3. Determinar la masa molar del siguiente compuesto  
 **$\text{NaMnO}_4$**

4. Calcular la composición porcentual del siguiente compuesto ácido sulfúrico  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

Masa molar	Porcentaje de la masa
------------	-----------------------

5. Se vierte la cantidad de fósforo (P), en el vaso de precipitados que está sobre la báscula para obtener  $2,02 \times 10^{23}$  átomos de esta sustancia, determinar los gramos que se necesita