

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. NaSO_3
- b. 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

NaMnO_4

4. Calcular la composición porcentual del siguiente compuesto ácido sulfúrico H_2SO_4 .

Masa molar	Porcentaje de la masa

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