

## PRÁCTICA: Clasificación de la materia

Nombre: \_\_\_\_\_

Curso: \_\_\_\_\_

Numero \_\_\_\_\_

**I. Clasifica las siguientes sustancias si es pura o mezclas:**

A. Agua \_\_\_\_\_

F. Gasolina \_\_\_\_\_

B. Alcohol \_\_\_\_\_

G. Arena \_\_\_\_\_

C. Vinagre \_\_\_\_\_

H. Madera \_\_\_\_\_

D. Azúcar \_\_\_\_\_

I. Aire \_\_\_\_\_

E. Sal \_\_\_\_\_

J. Moneda \_\_\_\_\_

**II. Indica si el enunciado es verdadero o si es falso.**

1) Una sustancia pura se puede descomponer en sustancias más simples. \_\_\_\_\_

2) Los compuestos químicos tienen composición variable. \_\_\_\_\_

3) Todas las mezclas son heterogéneas. \_\_\_\_\_

4) El acero es una mezcla heterogénea. \_\_\_\_\_

5) El agua de mar es una mezcla heterogénea \_\_\_\_\_

6) Toda materia se caracteriza por poseer volumen y masa. \_\_\_\_\_

**III. Completa la siguiente tabla.**

MEZCLA	TIPO DE MEZCLA	SOLUTO	SOLVENTE	MÉTODO DE SEPARACIÓN
Agua de mar				
Vinagre en aceite				
Vino				
Hierro en aserrín				
Cereal en leche				
Arena y metales				