*Nome*_____*Cognome*_____*Classe*_____

# MISURE DI MOLI

Completa la tabella indicando quanto segue:

1. Nome del composto preso in esame
2. La formula del composto
3. Il peso molecolare del composto
4. Il numero di molecole presenti in una mole di composto
5. Il numero di atomi presenti in una molecola del composto
6. Il numero di atomi presenti in una mole del composto
7. Trasferisciti in laboratorio e preleva una mole per ogni composto utilizzando contenitori di capacità uguale. Disponi i contenitori in ordine crescente di volume e riporta la posizione occupata da ogni singolo composto nella colonna sette.

| *1* | *2* | *3* | *4* | *5* | *6* | *7* |
|---|---|---|---|---|---|---|
| **NOME REAGENTE** | **FORMULA** | **MASSA MOLARE (g/mole)** | **N° DI MOLECOLE** | **N° DI ATOMI IN UNA MOLECOLA** | **N° DI ATOMI IN UNA MOLE** | **ORDINE PER VOLUME** |
| **Acqua** | $H_2O$ | | | | | |
| **Alcool etilico** | $C_2H_5OH$ | | | | | |
| **Solfato rameico pentaidrato** | $CuSO_4*5H_2O$ | | | | | |
| **Tiosolfato di sodio** | $Na_2S_3O_3$ | | | | | |
| **Bicarbonato di sodio** | $NaHCO_3$ | | | | | |
| **Zucchero (saccarosio)** | $C_{12}H_{22}O_{11}$ | | | | | |
| **Cloruro di sodio (sale da cucina)** | NaCl | | | | | |

G. Curtale
G. Verducí