

Lista zero – Mol

1) Calcule o número de mols das amostras a seguir.

** use a tabela periódica*

- a) 10 g de HF
- b) 98 g de H_2SO_4
- c) 46 g de NaCl
- d) 48 g de H_2O
- e) 90g de $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

2) Calcule o número de moléculas das amostras a seguir.

** use a tabela periódica*

- a) 3 mols de HBr
- b) 1,5 mol de H_2O
- c) 28 g de N_2
- d) 90 g de $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- e) 5 mols de O_3

3) Calcule o número de átomos das amostras a seguir.

** use a tabela periódica*

- a) 3 mols de HCl
- b) 1,5 mol de Fe
- c) 48 g de O_3
- d) 180 g de $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- e) 2 mols de Al



QUÍMICA