

## Unità chimiche di massa, moli, formule: Esempi svolti in aula

- a) Calcolare la massa corrispondente a 4.2 moli (grammoatomi) di Stagno
- b) Calcolare il peso in grammi e i grammoatomi di rame presenti in 15 grammi di ossido di rame(II) (ossido rameico)
- c) Calcolare il numero di molecole presenti in 5.11 grammi di cloruro di idrogeno (HCl)
- d) Convertire 60200 molecole di fosfato tricalcico in grammi.
- e)  $2.71 \times 10^{19}$  molecole di un composto chimico formano (“corrispondono a”) una massa pari a 9.76 mg. Qual è il peso molecolare del composto ?
- f) Quante moli di zolfo, S, e quante molecole di acqua ci sono in un campione di 10 grammi di solfato di rame pentaidrato?
- g) Calcolare la massa media, in grammi, di un atomo di piombo (PA =207.2 u).
- h) 6.456 g di un composto contengono 1.018 g di Alluminio, 1.816 g di zolfo e ossigeno. Calcolare la formula empirica del composto