

ACTIVITATS DE CàLCUL DE MASSA MOLECULAR I CàLCUL DE MASSA ATÒMICA MITJANA.

1. Calcula la massa molecular de:

- a- Clorur de sodi: NaCl
- b- Hidròxid de calci $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- c- Òxid de ferro (II): FeO
- d- Monòxid de carboni: CO
- e- Diòxid de carboni CO_2

2. Calcula la massa molecular de:

- a- La urea: $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$
- b- Clorur de zinc: ZnCl_2
- c- Hidròxid de plom: $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- d- Nitrat de plata: AgNO_3
- e- Àcid nítrós: HNO_2
- f- Sulfur de ferro (III): Fe_2S_3

3- El coure existeix a la natura en forma de dos isòtops de **massa 63 u i 65 u**. L'abundància relativa de cadascú és **69.09 % i 30.91 % respectivament**. **Calcula la massa atòmica mitjana del coure.**

4. El liti té dos isòtops a la Terra de **nombres màssics 6 u i 7 u**. Sabent que l'abundància del primer és **7.42 % i la del segon és 92,58%**, calcula la **massa atòmica mitjana d'aquest element**.