

# Boletín Repaso IV – F y Q E.S.O.

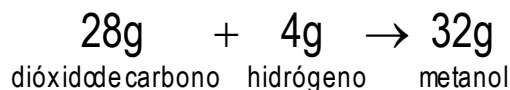
## Formula los siguientes compuestos:

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| 1. pentaóxido de diarsénico | 7. trióxido de wolframio    |
| 2. diyoduro de pentaoxígeno | 8. cloruro de plata         |
| 3. óxido de rubidio (VIII)  | 9. metano                   |
| 4. dihidruro de mercurio    | 10. óxido de cobre (II)     |
| 5. hidruro de bario         | 11. sulfuro de calcio       |
| 6. ácido bromhídrico        | 12. pentaóxido de difosforo |

## Nombra los siguientes compuestos:

- |                                     |                                   |                                   |
|-------------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| 1. Na <sub>2</sub> O                | 5. AuH <sub>3</sub>               | 9. FeS                            |
| 2. H <sub>2</sub> Se                | 6. NH <sub>3</sub>                | 10. SnH <sub>2</sub>              |
| 3. MoH <sub>4</sub>                 | 7. Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub> | 11. PbBr <sub>4</sub>             |
| 4. H <sub>2</sub> S <sub>(aq)</sub> | 8. O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> | 12. V <sub>2</sub> O <sub>5</sub> |

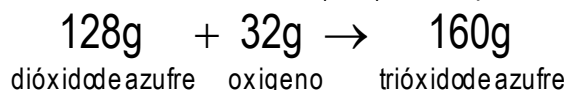
1. Sabiendo que en la formación del metanol (CH<sub>3</sub>OH) se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de metanol se obtiene de 112 g de dióxido de carbono y 16 g de hidrógeno?
- ¿Qué cantidad de metanol se obtiene de 140 g de dióxido de carbono y 32 g de hidrógeno?
- ¿Qué cantidad de hidrógeno y dióxido de carbono se necesitan para obtener 256 g de metanol?

2. Sabiendo que en la formación del trióxido de azufre (SO<sub>3</sub>) se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de trióxido de azufre se obtiene de 64 g de dióxido de azufre y 16 g de oxígeno?
- ¿Qué cantidad de trióxido de azufre se obtiene de 256 g de dióxido de azufre y 64 g de oxígeno?
- ¿Qué cantidad de oxígeno y dióxido de azufre se necesitan para obtener 80 g de trióxido de azufre?

3. Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..

