



## Física y Química 2º E.S.O.

Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

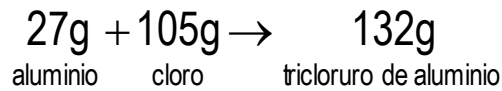
Calificación

### Bloque I

1. (1,5 p.) Escribe el nombre de los siguientes Elementos de la Tabla Periódica.

- |       |       |       |      |
|-------|-------|-------|------|
| a. Cu | d. K  | g. Mg | j. F |
| b. Hg | e. Na | h. N  | k. W |
| c. O  | f. Br | i. Al | l. S |

2. (2,0 p.) Sabiendo que en la formación del tricloruro de aluminio se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 108mg de aluminio y 420 g de cloro?
- ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 162g de aluminio y 420g de cloro?
- ¿Qué cantidad de aluminio y cloro se necesitan para obtener 396g de tricloruro de aluminio?

3. (1,75 p.) En una probeta de 250 ml de capacidad echamos agua hasta un nivel de 100 ml. A continuación introducimos unas esferas de vanadio de 250 g y el nivel del agua asciende hasta 141 ml ¿cuál es la densidad del vanadio?

### Bloque II

4. (1,5 p.) Un trozo de acero tiene un volumen de 28,5 cm<sup>3</sup> y su densidad es igual a 7800 kg/m<sup>3</sup>. ¿Cuál es su masa?

5. (1,5 p.) Calcula el volumen de un gas a 120°C. sabiendo que a 30°C ocupa 5 litros. Considera la presión constante.

### Bloque I

6. (1,75 p.) Las condiciones iniciales de un gas son 1000 mm de Hg, 3 litros y 100°F. Calcula las condiciones finales sabiendo que la temperatura y la presión pasaron a Condiciones Normales.