

Reacciones Químicas 1º Medio Guía de autoevaluación septiembre
Actividad de Aprendizaje OA : 17

1. La tabla periódica contiene

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

The image shows a standard periodic table of elements. The elements are arranged in rows (periods) and columns (groups). The table is color-coded by groups: noble gases (green), halogens (yellow), alkali metals (orange), transition metals (blue), and other groups in various colors. A legend at the top identifies these groups. The table includes elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og).

a) Materiales b) elementos c) Mezclas d) Compuestos

2. Como esta ordenada la tabla periódica

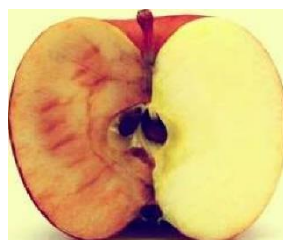
a) En grupos b) Solo periodos c) Grupos y periodos d) filas y columnas

3. Los elementos de la tabla periódica se ordenan según

a) orden creciente de numero atómico
b) orden creciente de numero másico
c) orden decreciente de numero atómico
d) Orden decreciente de numero másico

4. En la imagen la manzana sufre un proceso de oxidación

a) Verdadero
b) Falso



5. Cortarse el pelo es un cambio



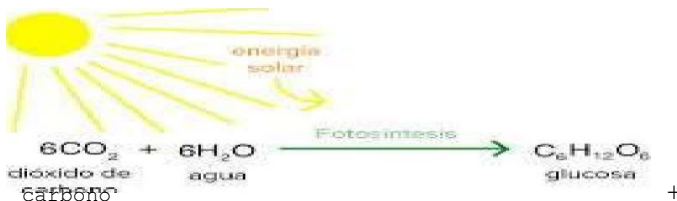
- a) Biológico b) físico c) químico d) térmico

6. La combustión es un proceso



- a) .Biológico b) Físico c) químico d) Térmico

7. En la siguiente reacción química de la fotosíntesis los reactantes son:



- a) Dióxido de Carbono y agua b) Glucosa y Oxígeno
c) Carbono e Hidrógeno d) Oxígeno y agua

8. De la reacción anterior. Cuántas moléculas de glucosa y oxígeno se forman respectivamente