

FISICOQUIMICA 8-9 PERIODO 3 / 2019

1 ¿Como se colocaron los elementos de la ley periódica de Mendeleev?

- En orden crecientes de pesos atómicos
- En orden alfabético
- De acuerdo a estructura molecular
- Según el simbolo

2 ¿Cuáles son los parametroe de clasificación de los elementos de clasificacón de la tabla periódica?

- Nivel, energía, número
- Período, familia y bloque
- Nivel y familia
- Electrónes y energía

3 ¿Como son las propiedades de los elementos de la tabla peródica?

- En subniveles de energía
- Números cuánticos
- Son en función de su número atómico
- Propiedades electromagnéticas

4 ¿Para qué elementos hizo Mendeleev sus propiedades?

- Para el arsenico
- Silicio
- Potasio
- Estaño

5 El número atómico del Hidrogeno es :

5

22.475569

33.876545

44.877454

1.00794

6 ¿Cuál de los siguientes elementos no pertenece al grupo IA de la tabla periódica?

6

Helio

Francio

Sodio

Cesio

7 ¿Cuál es el simbolo del hierro?

7

Hi

H2o

Fe

Hr

8 ¿Cuál es el número del Arsenico?

8

21

33

34

32

9

¿Cuáles son elementos transuranicos?

Los elementos de la Filas en la tabla periódica

Son los lementos incluidos en la serie de los actinidos, que siguen al Uranio.

La columna IA

Ninguna de los anteriores

10 ¿Cuál es una característica de los elementos de transición?

- Son gases nobles
- No son metales
- Todos son metales
- Es poco reactivo