Trabajo Práctico Nº2 Entrega 15/5

QUÍMICA 3° D PROFESORA: Martellotta

1. Ver el siguiente video:

<https://youtu.be/RImOqw1VtEs>

Teniendo en cuenta lo leído en el material entregado anteriormente y el video, contestar

1. Responder:
2. Indique donde se encuentran los electrones en el Modelo de Bohr, y en el Modelo Actual.
3. ¿Cuál es el número máximo de electrones que puede tener el nivel 2 (ver en los postulados del modelo de Bhor) ? ¿Y el subnivel d? (modelo actual).

C) Resolver las siguientes actividades: (trabajar con la tabla periódica

1- Un átomo tiene 15 protones y 16 neutrones, indicar cuál es su:

1. Número atómico (Z)\_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_
2. Número másico (A) \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_
3. Símbolo y nombre \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_

2- Un átomo tiene Z= 22 y A= 48, indicar la cantidad de:

1. Protones \_ \_ \_ \_ \_ \_
2. Neutrones \_ \_ \_ \_ \_ \_
3. Electrones \_ \_ \_ \_ \_ \_
4. Símbolo y nombre \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_

3- Observe atentamente las siguientes notaciones y recuadre aquellas que correspondan a isótopos:

35314037395636

Cl P Ca Cl K Fe Cl

17  15  20 17 19 26 17

¿Cuáles son isótopos? ¿Porqué?