MODELOS ATÓMICOS

ASIGNATURA: QUÍMICA ING. JULIO CÉSAR BENÍTEZ TORRES

ALUMNO: _____

1.- Dibuja como te imaginas el interior de un átomo de hidrogeno y otro de oxigeno; incluye tantos detalles como te sea posible.

Hidrógeno	Oxígeno

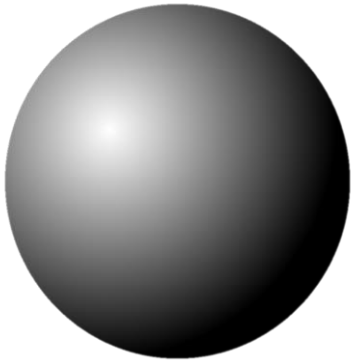
2.- Describe las diferencias más importantes entre estos dos tipos de átomos.

_____

_____

3.- Investiga las características de los modelos atómicos de la siguiente tabla, realiza el dibujo y contesta. Fíjate en el ejemplo.

PUEDES COMPLEMENTAR TU INFORMACION EN EL SIGUIENTE ENLACE:
https://www.aev.cgfie.ipn.mx/Materia_quimica/temas/tema2/subtema1/subtema1.html

MODELO ATÓMICO	CARACTERÍSTICAS
DEMÓCRITO 	• Los átomos son esferas sólidas • No pueden dividirse en partes más pequeñas • Son eléctricamente neutros • No tienen cargas eléctricas en su interior

MODELOS ATÓMICOS

ASIGNATURA: QUÍMICA ING. JULIO CÉSAR BENÍTEZ TORRES

ALUMNO: _____

DALTON	
THOMSON	
RUTHERFORD	

ALUMNO: _____

BOHR	
SCHONDIGER	

4.- ¿Quién y cómo descubrió el electrón?

_____

_____

5.- ¿Quién y cómo descubrió el protón?

_____

_____

6.- ¿Quién y cómo descubrió que el átomo tiene núcleo?

_____

_____

7.- ¿Quién y cómo descubrió el neutrón?

_____

_____