

3ª EVALUACIÓN FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO IES AS TELLEIRAS  
( el examen esta puntuado sobre **11 ptos** )

NOMBRE:

GRUPO

FECHA: 3/06/2015

1. Formula: ( 2 ptos 0,5 ptos menos por error o no formulada)

Trióxido de azufre

Fluoruro de hierro ( III)

Amoníaco

Hidróxido de níquel (II)

Seleniuro de hidrógeno

Tetrahidruro de estaño

2. Nombra: ( 2 ptos 0,5 ptos menos por error o no nombrada )

Sistemática

Stock

Tradicional

HCl

CH<sub>4</sub>

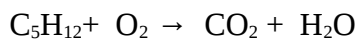
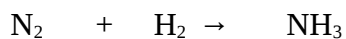
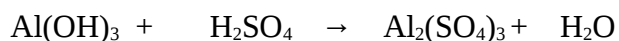
PbO

CuS

Cr(OH)<sub>3</sub>

CaH<sub>2</sub>

3. Ajusta las siguientes reacciones químicas: ( 0,5 pts reacción bien ajustada )



Monóxido de calcio + Fluoruro de hidrógeno → Difluoruro de calcio + Agua

4. Ajusta la reacción, indica quienes son los productos y los reactivos; escribe en una frase lo que indica la reacción. Calcula la masa molecular de todas las sustancias que intervienen. Completa la tabla en función de las moléculas y de las masas, indica si se cumple el principio de conservación de la masa. ( 2 pts )  
Datos Masas Na 23, O 16; H 1; S 32.



Sustancia	NaOH	H <sub>2</sub> S	Na <sub>2</sub> S	H <sub>2</sub> O
moléculas				
Masa ( en u )				

5. Indica, razonando la respuesta en función del tipo de sustancia como se encuentran en la naturaleza: argón ( Ar); nitrógeno ( N<sub>2</sub>); cobre ( Cu ); dióxido de silicio. ( 1 pto )

6. Razona el tipo de enlace que hay entre el bromo y el calcio. Razona las propiedades en función del enlace.( 1 pto )

7. Clasifica de forma razonada los siguientes procesos en físicos y químicos:( 1 pto)

Cocer un huevo.

Descargar la batería de un móvil.

Calentarse un invernadero.

Realizar la fotosíntesis un planta.