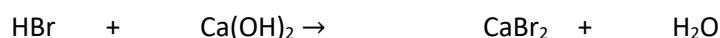
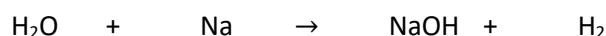
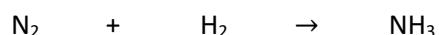
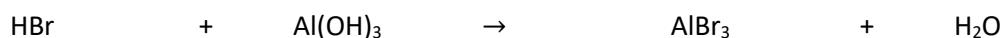
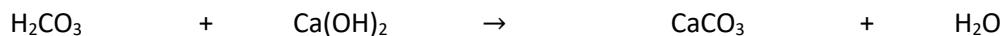


NOMBRE:**APELLIDOS:****PREGUNTA 1:** Ajusta las siguientes reacciones**PREGUNTA 2:** Ajusta la reacción, nombra los compuestos que se indican y completa la tabla con las masas moleculares

Nombrar				
Masa Molec				

PREGUNTA 3: Ajusta las reacciones , nombra los compuestos que se indican y completa la tabla con las masas moleculares

- Calcula los gramos de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ que reaccionarán con 9,3 g de H_2CO_3
- Calcula los gramos de CaCO_3 que se obtienen con 9,3 g de H_2CO_3



Nombrar				
Masa Molec				
Masas				

PREGUNTA 4. Formulación de compuestos binarios. **Nombra o formula**, según corresponda. Cada fallo/no contestada descuenta 0,25.

CaH ₂		Hidruro de estaño (II)	
FeH ₃		Ácido clorhídrico	
PbH ₄		Agua	
HI		Sulfuro de hierro (III)	
HSe ₂		Cloruro de calcio	
Na ₃ N		Hidróxido de potasio	
ZnCl ₂		Yoduro de plomo (II)	
Cu(OH) ₂		Monóxido de hierro	
Al ₂ O ₃		Óxido de estaño (IV)	
O ₅ Br ₂		Diyoduro de trioxígeno	

PREGUNTA 5 Indica el número de oxidación del elemento no metálico señalado en negrita. Después nombra los siguientes ácidos, como en el ejemplo. **Valor: 0,1 cada número de oxidación y 0,4 cada nombre.**

FÓRMULA	NUM OXID.	NOMBRE
HNO ₃	+5	Ácido nítrico
H ₂ SO ₄		
H ₂ Se O ₃		
H ₂ CO ₃		
H ₂ CO ₂		
HNO ₂		
H ClO ₄		
H BrO ₂		
HIO ₃		

PREGUNTA 6 Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos.

Datos (masas atómicas) Ca:40, O:16, H:1; Cl:35,5; S:32; C:12.



PREGUNTA 7: Para la reacción siguiente: *Datos, masas atómicas: H: 1; Cl: 35,5; Zn: 65,5.*

a) Ajústala .

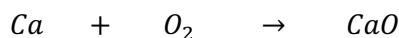
b) **Calcula** las masas moleculares y **comprueba** que se cumple la ley de conservación de la masa.



Masas moleculares				
-------------------	--	--	--	--

c) Si hacemos reaccionar 26,2 gramos de Zn, calcula los gramos de H_2 que se producirán.

PREGUNTA 8 El Calcio reacciona con el oxígeno según la ecuación: (*Masas atómicas: Ca:40, O:16*)



a) **Ajusta** la ecuación

b) Si **160 gramos** de calcio reaccionan con la cantidad necesaria de oxígeno, calcula la **cantidad** (en gramos) de **óxido de calcio** que se obtiene.

c) Calcula los **moles de calcio** que han reaccionado y los **moles de óxido de calcio** que se obtienen.