

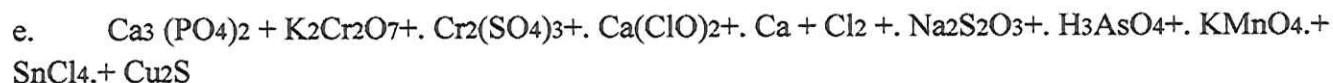
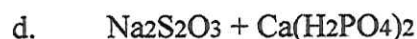
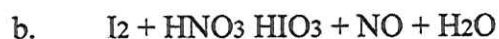
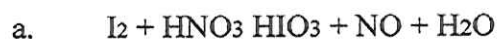


Desarrollar y sustentar en la fecha determinada por la institución.

1. Que es valencia, donde se encuentran los electrones de valencia y los de almendra.
2. Como se define la electronegatividad, donde se encuentran los elementos más electronegativos y los menos electronegativos.
3. Que son enlaces iónicos y covalentes, dar ejemplos de ellos.
4. Que son enlaces polares y enlaces no polares, dar ejemplos.
5. Determinar qué clase de enlace presentan los siguientes compuestos.

S Cl, Ca Br, Cl O, Cl₂, FeCl,

6. Determinar los números de oxidación de las siguientes ecuaciones.



1. Que es valencia, donde se encuentran los electrones de valencia y los de almendra.
2. Como se define la electronegatividad, donde se encuentran los elementos más electronegativos y los menos electronegativos.
3. Que son enlaces iónicos y covalentes, dar ejemplos de ellos.
4. Que son enlaces polares y enlaces no polares, dar ejemplos.
5. Determinar qué clase de enlace presentan los siguientes compuestos.

S Cl, Ca Br, Cl O, Cl₂, FeCl,

6. Determinar los números de oxidación de las siguientes ecuaciones.

