1) Cómo calcularía el pH del HCN y qué ocurre si le agrego KCN. (Explicar cómo se obtiene la K de hidrólisis y me pidieron definición de electrolitos fuertes y débiles, y qué indica que una sustancia sea ácido o base)

2) Para el catión de la sal anterior indicar características químicas y geoquímicas. (Me hicieron explicar diadoquias y abundancia, clasificación de Goldschmidt; también me preguntaron algo del ciclo del potasio, qué le ocurre con las arcillas). Y cómo reacciona en medio alcalino débil y fuerte, y en medio ácido. Indicar minerales de potasio de ambiente ígneo y sedimentario. Qué ocurre con el K2O en el diagrama Harker. También metieron el tema del sistema ortosa-albita, explicar qué ocurre con la diadoquia Na-K (eso del solvus, la exsolución).

3) Sistema granito. Esquematizarlo y explicar qué le ocurre con la coexistencia de Ca, Mg y presencia de vapor de agua.

1) sacar concentración de la reducción del Cu.  
2)depósitos biogenicos no combustibles.como sacar su paleotemperatura q seria isotopos estables.  
3)metamorficas calcáreas todo.formación,diagramas,etc.

1) Definir kps relacionarlo con la fluorita y la solubilidad.  
2) Tomando en cuenta el cation del punto 1 dar caracteristicas quimicas y geoquimicas afinidad abundancia diadoquia y como actua este en medio acido y alcalino.  
3) Desarrollar tema de la bolilla 1: cosmos, teoria creacion elementos, teorias planetesimales. Desarrollar primera diferenciacion geoquimica. Definir nuclidios, tipos de nuclidios, tipos de decaimientos. Elegir un elementos y explicar como se comporta en la segunda y tercera diferenciacion geoquimica.

1) pasar de fórmulas a óxidos la biotita  
2) ver como reaccionan los cationes de la misma en base fuerte. Explicar sus diadoquias y abundancias  
3)principio de la serie de reacción de bowen. (Explicada bien en detalle)  
4) teorías de los granitoides (magmática anatectica y metasomatica)

1) determinado mineral contiene 90% de covellina (CuS). Que cantidad de mineral contiene 100gr de Cu?.  
2) Como se comporta Fe+3 y Co+2 en PH alcanilo débil y en PH alcalino fuerte (mencionar sus afinidades y abundancia).  
3) Precipitación de CaCO3 en agua de mar.  
4) Potencial Iónico (explicarlo todo, y de ahí hablar todo sobre rocas sedimentarias).