**Química Inorgânica Exercícios sobre metais alcalinos terrosos.(2019)**

1. Explique e complemente com reação por que o cálcio não é obtido facilmente por redução.
2. Um dos métodos de obtenção do magnésio metálico é à partir da Magnesita.Explique o processo com suas reações e dados relevantes.
3. Explique o processo Pidgeon de obtenção do magnésio metálico com todas as suas reações e dados relevantes.
4. Por que o método de obtenção do magnésio metálico à partir da Magnesita praticamente não é mais utilizado.
5. O método atual de obtenção do magnésio metálico é pela eletrólise do cloreto de magnésio.
6. Explique o processo Dow de extração da água do mar, complemente com reações.
7. Explique o processo Dow de extração da salmoura natural.
8. O cloreto de magnésio pode ser obtido da Magnesita. Explique por que o processo foi abandonado, complemente com reação.
9. Explique o que são estalagmites e estalactites, complete com reação.
10. A água dura é formada pela dureza temporária e a dureza permanente.
11. Dureza temporária ( sais )
12. O que ocorre quando a água dura é aquecida
13. Efeito da dureza temporária em caldeiras
14. Eliminação da dureza temporária por cal hidratada
15. Processo calcário- soda
16. Destilação
17. Abrandadores de dureza, explique

*Prof. Paulinho 29/09/2016.*