

1.- O hidróxeno (gas) reaciona co oxíxeno (gas) e en presenza dunha faísca forma-se auga (líquida). Formula e axusta a ecuación química correspondente.

2.- O ácido clorhídrico reaciona co hidróxido de sodio formandose cloruro de sodio, que fica disolto, e auga. Formula e axusta a ecuación química do proceso.

3.- O calcio (sólido) reaciona coa auga (líquido) formandose hidróxido de calcio e desprendéndose gas hidróxeno. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

4.- O metano (gas) arde en presenza de oxíxeno (gas) dando lugar a dióxido de carbono e auga. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

5.- O aluminio (sólido) reaciona co ácido clorhídrico formando cloruro de aluminio, que queda na disolución, e gas hidróxeno. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

6.- Por acción do calor, o carbonato de calcio (sólido) descompon-se dando lugar a dióxido de carbono (gas) e óxido de calcio (sólido). Formula e axusta a ecuación química correspondente.

7.- O nitróxeno (gas) reaciona co hidróxeno (gas) dando lugar a amoníaco (gas). Formula e axusta a ecuación química correspondente.

8.- O magnesio (sólido) arde en presenza de oxíxeno (gas) producindo óxido de magnesio e emitindo luz. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

9.- O óxido de ferro (III) (sólido), reaciona co monóxido de carbono (gas) dando lugar á formación de ferro metálico puro e dióxido de carbono (gas). Formula e axusta a ecuación química correspondente.

10.- O magnesio (sólido) reaciona co ácido clorhídrico producindo a formación de cloruro de magnesio, que permanece na disolución, e gas hidróxeno que se libera. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

11.- O trióxido de diferro, descompon-se por acción do calor formando ferro metálico e gas oxíxeno que se libera. Formula e axusta a ecuación química correspondente.

12.- O carbonato de calcio (sólido) reaciona co ácido clorhídrico, producindo a formación de cloruro de calcio, que queda na disolución, auga e dióxido de carbono que se libera. Formula e axusta a ecuación química correspondente.