**Domande e questionari per la verifica delle conoscenze/competenze a-priori**

**Questionario di verifica dei prerequisiti**

1. Dopo ave sostituito ai nomi i rispettivi simboli e formule, scrivere un’equazione bilanciata per le reazioni a seguito illustrate:

a) In seguito al riscaldamento, del carbonato di rame (II) si forma ossido di rame(II) e diossido di carbonio

b) il sodio reagisce con l’acqua per formare idrossido di sodio e idrogeno gassoso.

c) il rame si combina con lo zolfo per formare in solfuro di rame (I).

d) il nitrato d’argento reagisce con l’acido solforico per produrre solfato d’argento e acido nitrico.

1. Identifica gli agenti ossidante e riducente in ognuna delle seguenti reazioni:



 Per ogni coppia dell’esercizio precedente identifica la specie ossidata e quella ridotta.

1. Scrivi l’equazione di dissociazione dei seguenti composti solubili in acqua.
2. NaCl
3. AgNO3
4. K2CrO4
5. AlCl3
6. KOH
7. CuSO4
8. FeCl2
9. Definisci brevemente:
10. Reazione esotermica
11. Corrente elettrica
12. Soluzione
13. Elettrolita

**Accertamento delle preconoscenze**

**Questionario**

1. L’energia elettrica che permette alla luce del fanale della tua bicicletta di funzionare, da che tipo di energia proviene?
2. C’è differenza tra la corrente delle pile che alimentano alcuni apparecchi senza fili (telecomandi, I-pad, play station) e quella derivante da una presa elettrica di casa?
3. Come è possibile ricoprire una posata fatta di materiale non prezioso con uno strato d’argento?
4. Tutti i metalli che si trovano in natura sono puri?