**Verifica delle conoscenze/competenze a-priori**

**Questionario di verifica dei prerequisiti**

1. Scrivi l’equazione di dissociazione dei seguenti composti solubili in acqua.
2. AgNO3
3. K2CrO4
4. AlCl3
5. KOH
6. FeCl2
7. Dopo aver sostituito ai nomi i rispettivi simboli e formule, scrivere un’equazione bilanciata per le reazioni a seguito illustrate:

a) Il monossido di carbonio reagisce con l’ossigeno per formare diossido di carbonio (anidride carbonica)

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

d) il solfato di rame (II) reagisce con lo zinco per formare solfato di zinco e rame metallico

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



1. La seguente reazione non è bilanciata . Perché? Bilanciala con il metodo delle semireazioni:

 

1. Definisci brevemente:
2. Soluzione
3. Elettrolita
4. Ossidazione e riduzione in termini di trasferimento di elettroni

**Accertamento delle preconoscenze**

1. Perché la perdita di elettroni è detta ossidazione?
2. Da cosa dipende la formazione della ruggine
3. Perché alcuni metalli sono detti nobili?
4. Che cosa è l’energia elettrica? Può derivare da una reazione chimica?
5. Come è possibile ricoprire una posata fatta di materiale non prezioso con uno strato d’argento?