|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Alunno ……………………………. | Gruppo di lavoro | ESPERIENZA: CHIMICA GLACIALE | Data  |

**VERIFICA PREREQUISITI** *( da compilare individualmente prima di procedere con l’esperienza)*

1 Bilancia la seguente equazione chimica

Ba(OH)2 ∙ 8 H2O (s) + NH4SCN(s) = Ba(SCN)2 + NH3 + H2O

 MM tiocianato di ammonio = 76,13 g/mol; MM idrossido di bario ottaidrato = 315,44 g/mol

 2 Calcola la massa di tiocianato di ammonio necessaria per avere reazione completa con 4,0 g di idrossido di bario e il numero di moli di ammoniaca prodotte dalla reazione, considerando una resa teorica del 100%.

3 Qual è il principio su cui si basa un calorimetro ad acqua? Scrivi l’equazione fondamentale della calorimetria.

4. Esponi il procedimento per determinare l’equivalente in acqua del calorimetro. ( Vedi laboratorio di fisica)

5. Come si può misurare in laboratorio il ∆H di una reazione chimica che si svolge a pressione costante?

6. Come si può riconoscere in generale se, durante una reazione chimica, si verifica anche un aumento o una diminuzione di entropia?