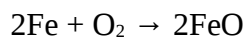


### ESERCIZI:

- 1) Quante moli di rame sono presenti in 5g di rame? (1 mol di Cu pesa 63,5 g)
- 2) Qual è la massa in grammi di 0,25 moli di carbonio? (1 mol di C pesa 12g)
- 3) Quante moli di CH<sub>4</sub> sono presenti in 10g di CH<sub>4</sub>? (1 mol di C pesa 12g, 1 mol di H pesa 1g)
- 4) Qual è la massa in grammi di 13 moli di CH<sub>4</sub>?

5) Per la seguente reazione

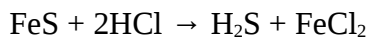


Avendo a disposizione 0,1 moli di Fe, determinare:

- a) quante moli di O<sub>2</sub> sono necessarie per fare reagire tutto il ferro (Fe)
- b) quanti grammi di FeO si ottengono facendo reagire tutto il ferro (Fe)

Dati utili (1 mol O pesa 16g; 1 mol Fe pesa 55,8g)

6) Data la seguente reazione:



Se abbiamo a disposizione 0,3 moli di FeS e 0,5 moli di HCl, qual è tra questi il reagente limitante?

Quante moli di H<sub>2</sub>S si possono ottenere? Quanti grammi di FeCl<sub>2</sub> si possono ottenere?

Per i dati, cercare la massa molare degli elementi nella tavola periodica o su internet.