

Esercitazione di Scienza della Materia U8 Reazioni ed equazioni chimiche

Griglia di valutazione:	
A punti 6	1. punti 1
	2. punti 1
	3. punti 1
	4. punti 1
	5. punti 1
	6. punti 1
B punti 3	

Classe _____ Allievo _____ Data _____
 _____@

A) Consultando la Tavola Periodica, calcolare il Peso Molecolare PM delle seguenti sostanze:



B) Bilancia la reazione:



E poi, descrivendo il procedimento, calcola quanti grammi di HCl (acido cloridrico) vengono prodotti quando questa reazione consuma 70 g di Cl_2 (cloro molecolare).

Esercitazione di Scienza della Materia U8 Reazioni ed equazioni chimiche

Griglia di valutazione:	
A	punti 6
7.	punti 1
8.	punti 1
9.	punti 1
10.	punti 1
11.	punti 1
12.	punti 1
B	punti 3

Classe _____ Allievo _____ Data _____
_____ &

A) Consultando la Tavola Periodica, calcolare il Peso Molecolare PM delle seguenti sostanze:

1) **PM**_{NaF}

2) **PM**_{BaCl₂}

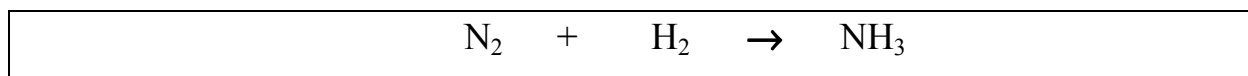
3) **PM**_{NaNO₃}

4) **PM**_{Al(OH)₃}

5) **PM**_{Na₂S}

6) **PM**_{H₃PO₄}

B) Bilancia la reazione:



E poi, descrivendo il procedimento, calcola quanti grammi di NH₃ (ammoniaca) vengono prodotti quando questa reazione consuma 28 g di N₂ (azoto molecolare).