

- A) punti 1
- B) punti 1
- C) punti 2
- D) punti 2
- E) punti 2

## Esercitazione di Scienza della Materia U8 Reazioni ed equazioni chimiche

Classe \_\_\_\_\_ Allievo \_\_\_\_\_ Data \_\_\_\_\_@

*Bilancia le seguenti reazioni chimiche*

A)

$I_2 + H_2 \rightarrow HI$			
	<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>

B)

$CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$			
	<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>

C)

$Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow NaOH + CaCO_3$			
	<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>

D)

$CaCl_2 + AgNO_3 \rightarrow AgCl + Ca(NO_3)_2$			
	<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>

E)

$MgCO_3 + HCl \rightarrow MgCl_2 + CO_2 + H_2O$			
	<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>

## Esercitazione di Scienza della Materia U8 Reazioni ed equazioni chimiche

Classe \_\_\_\_\_ Allievo \_\_\_\_\_ Data \_\_\_\_\_ &

A)

$Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$			
<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>	

B)

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$			
<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>	

C)

$C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$			
<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>	

D)

$Hg_2(NO_3)_2 + HCl \rightarrow Hg_2Cl_2 + HNO_3$			
<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>	

E)

$NaOH + S \rightarrow Na_2S + Na_2S_2O_3 + H_2O$			
<b>Elementi</b>	<b>Reagenti</b>	<b>Prodotti</b>	