

- 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 → HI			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

B)

CH ₄ + O ₂ → CO ₂ + H ₂ O			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

C)

Na ₂ CO ₃ + Ca(OH) ₂ → NaOH + CaCO ₃			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

D)

CaCl ₂ + AgNO ₃ → AgCl + Ca(NO ₃) ₂			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

E)

MgCO ₃ + HCl → MgCl ₂ + CO ₂ + H ₂ O			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

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

Classe _____ Allievo _____ Data _____ &

A)

$Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

B)

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

C)

$C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

D)

$Hg_2(NO_3)_2 + HCl \rightarrow Hg_2Cl_2 + HNO_3$			
Elementi	Reagenti	Prodotti	

E)

$NaOH + S \rightarrow Na_2S + Na_2S_2O_3 + H_2O$			
Elementi	Reagenti	Prodotti	