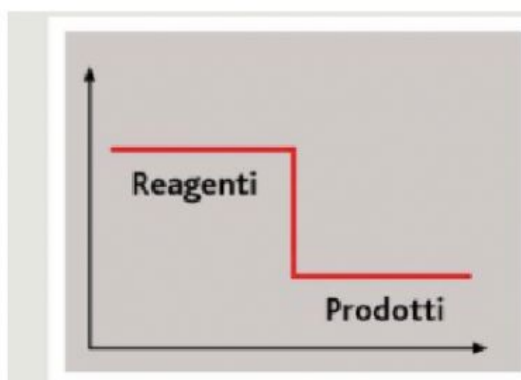


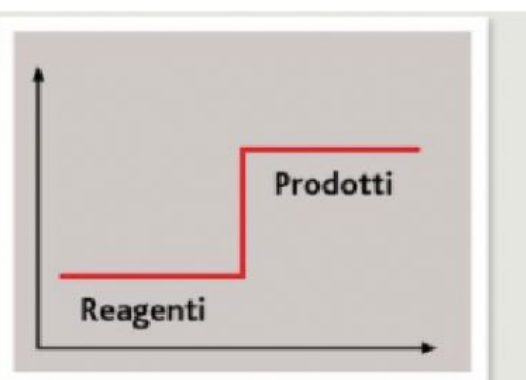
Verifica di Chimica

Collega i composti con la categoria a cui appartengono:

Ossidi	HCl
Anidridi	KCl
Idrossidi	SO ₃
Idracidi	MgO
Ossiacidi	AlOH ₃
Sali	H ₂ SO ₄

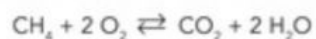


REAZIONE ENDOTERMICA.



REAZIONE ESOTERMICA

Si ha la seguente equazione di reazione di combustione:



INSERISCI QUI LA RISOSTA CORRETTA

☐ A $K_c = \frac{\text{CO}_2 + (\text{H}_2\text{O})^2}{\text{CH}_4 + (\text{O}_2)^2}$

☐ B $K_c = \frac{[\text{CO}_2] + [\text{H}_2\text{O}]^2}{[\text{CH}_4] + [\text{O}_2]^2}$

☒ C $K_c = \frac{[\text{CO}_2] \cdot (\text{H}_2\text{O})^2}{\text{CH}_4 \cdot (\text{O}_2)^2}$

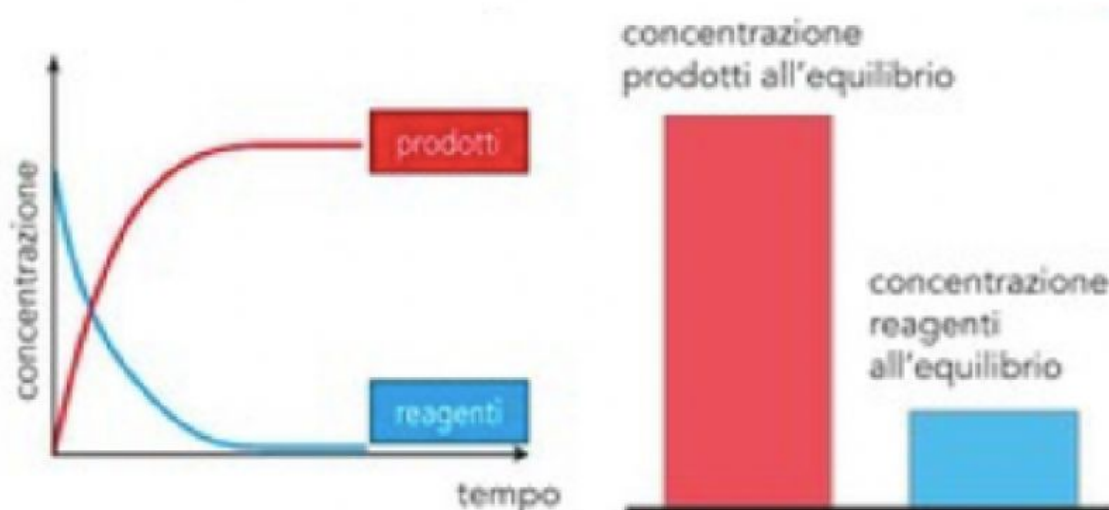
☐ D $K_c = \frac{[\text{CO}_2] \cdot [\text{H}_2\text{O}]^2}{[\text{CH}_4] \cdot [\text{O}_2]^2}$

Cancella i termini errati nelle frasi seguenti.
Le reazioni **esoenergetiche** / **endoenergetiche** assorbono energia mentre quelle **esoenergetiche** / **endoenergetiche** liberano energia.

OSSERVA IL GRAFICO E INSERISCI IL VALORE DELLA K:

K BASSA.

K ALTA



ASSOCIA NELLA REAZIONE IN BASSO LE COPPIE ACIDO-BASE CONIUGATA:



ACIDO
BASE
ACIDO
BASE

