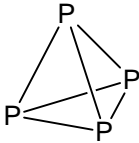
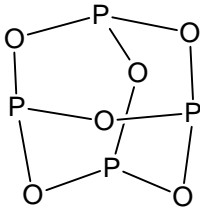
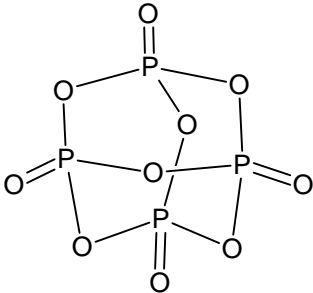
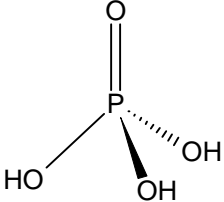


Problemi preparatori Olimpiadi della Chimica

Problema 2		Risposte		punti	
(a)				1	
(b)	Numero di spigoli: 6			1	
(c)	i)	$P_4 + 3O_2 \rightarrow P_4O_6$	(Attribuire il punto per il bilanciamento corretto impiegando P_2O_3 o P_4O_6)	1	
	ii)	$P_4 + 5O_2 \rightarrow P_4O_{10}$	(Attribuire il punto per il bilanciamento corretto impiegando P_2O_5 o P_4O_{10})	1	
(d)	Struttura dell'ossido di fosforo (III)		(e) Struttura dell'ossido di fosforo (V)		1 + 1
(f)		(stereochemica non richiesta)		1	
(g)	$P_4O_{10} + 6 H_2O \rightarrow 4H_3PO_4$	(accettata l'equazione bilanciata da P_2O_5)		1	
(h)	Stato di ossidazione del molibdeno: + 6	(segno non necessario per il punto)		1	
(i)	(i) Numero di vertici: 12	(ii) Numero di spigoli: 24		1 + 1	
(j)	(i) Numero di atomi di Mo: 12	(ii) Numero di atomi di O: 40 (Attribuire 1 punto pr 36 atomi di O)		1 + 2	

16 punti