

REPONSES AUX QUESTIONS

Bonne correction, Cher(e)s Collègues.

1. 10 x 1 point

10 points

Métal	Cu	Fe	Zn	Al	Au
Couleur	Rouge	Gris	Gris	Gris	Jaune
Proposition	B	A	E	D	C

2. 1 x 3 points

3 points

f)

3. 1 x 3 points

3 points

c)

4. 6 x 1 point

6 points

a) FAUX ; b) VRAI ; c) VRAI ; d) FAUX ; e) VRAI ; f) FAUX

5. 1 x 3 points

3 points

a)

6. 4 x 1 point

4 points

a) soufre ; b) sulfurides (ou chalcogènes) ; c) S²⁻ ; d) sulfure

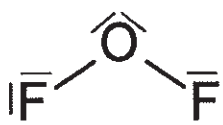
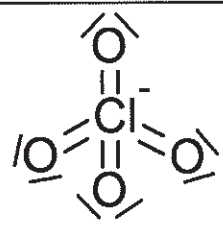

7. 4 x 1 point

4 points

a) 17 ; b) 35 ; c) 18 ; d) chlore (Cl)

8. 10 x 1 point

10 points

Formule	Structure de Lewis	Géométrie
OF ₂ (difluorure d'oxygène)		Coudée
(ClO ₄) ⁻ (ion perchlorate)	 ou structure équivalente	Tétraédrique
(NH ₂) ⁻ (ion amidure)		Coudée

8. (suite) 10 x 1 point

10 points

N ₂ (diazote)	 N≡N 	Linéaire
HCN (cyanure d'hydrogène)	H — C ≡ N	Linéaire

9. 1 x 4 points
b)

4 points

10. 8 x 1 point

8 points

Oxyde acide	Oxyde basique	Hydroxyde	Hydracide	Oxoacide	Hydrogénosel	Sel binaire	Sel ternaire
CO ₂	BaO	NaOH	HI	HClO ₃	NaHSO ₄	K ₂ S	KMnO ₄

11. 2 x 2 points
a) c)

4 points

12. 1 x 4 points
c)

4 points

13. 1 x 5 points
c)

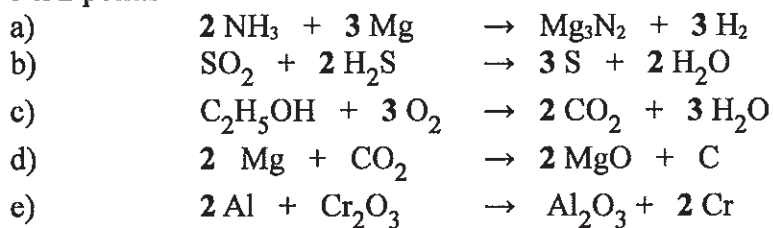
5 points

14. 1 x 5 points
b)

5 points

15. 5 x 2 points

10 points

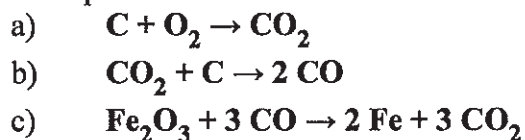


16. 5 x 1 point
e) b) c) a) d)

5 points

17. 3 x 1 point

3 points



18. 9 x 1 point

9 points

