تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/ae

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/7

* للحصول على جميع أوراق الصف السابع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/7science

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/7science1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السابع اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/grade7

* لتحميل جميع ملفات المدرس مدرسة الشروق الخاصة اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

مدرسة الشروق الخاصة
قسم العلوم

ورقة عمل علاجية في موازنة التفاعلات الكيميائية
الصف السابع

****

1) _____ N_2 + _____ H_2 → _____ NH_3

2) _____ $KClO_3$ → _____ KCl + _____ O_2

3) _____ NaCl + _____ F_2 → _____ NaF + _____ Cl_2

4) _____ H_2 + _____ O_2 → _____ H_2O

5) _____ $Pb(OH)_2$ + _____ HCl → _____ H_2O + _____ $PbCl_2$

6) _____ $AlBr_3$ + _____ K_2SO_4 → _____ KBr + _____ $Al_2(SO_4)_3$

7) _____ CH_4 + _____ O_2 → _____ CO_2 + _____ H_2O

8) _____ C_3H_8 + _____ O_2 → _____ CO_2 + _____ H_2O

9) _____ C_8H_{18} + _____ O_2 → _____ CO_2 + _____ H_2O

10) _____ $FeCl_3$ + _____ NaOH → _____ $Fe(OH)_3$ + _____NaCl

11) _____ P + _____O_2 → _____P_2O_5

12) _____ Na + _____ H_2O → _____ NaOH + _____H_2

13) _____ Ag_2O → _____ Ag + _____O_2

14) _____ S_8 + _____O_2 → _____ SO_3

15) _____ CO_2 + _____ H_2O → _____ $C_6H_{12}O_6$ + _____O_2

مدرسة الشروق الخاصة
حل ورقة عمل (موازنة التفاعلات الكيميائية)
الصف السابع

****

1) **1** N_2 + **3** H_2 → **2** NH_3

2) **2** $KClO_3$ → **2** KCl + **3** O_2

3) **2** NaCl + **1** F_2 → **2** NaF + **1** Cl_2

4) **2** H_2 + **1** O_2 → **2** H_2O

5) **1** $Pb(OH)_2$ + **2** HCl → **2** H_2O + **1** $PbCl_2$

6) **2** $AlBr_3$ + **3** K_2SO_4 → **6** KBr + **1** $Al_2(SO_4)_3$

7) **1** CH_4 + **2** O_2 → **1** CO_2 + **2** H_2O

8) **1** C_3H_8 + **5** O_2 → **3** CO_2 + **4** H_2O

9) **2** C_8H_{18} + **25** O_2 → **16** CO_2 + **18** H_2O

10) **1** $FeCl_3$ + **3** NaOH → **1** $Fe(OH)_3$ + **3** NaCl

11) **4** P + **5** O_2 → **2** P_2O_5

12) **2** Na + **2** H_2O → **2** NaOH + **1** H_2

13) **2** Ag_2O → **4** Ag + **1** O_2

14) **1** S_8 + **12** O_2 → **8** SO_3

15) **6** CO_2 + **6** H_2O → **1** $C_6H_{12}O_6$ + **6** O_2